

This Page Is Inserted by IFW Operations  
and is not a part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**



Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

**As rescanning documents *will not* correct images,  
please do not report the images to the  
Image Problem Mailbox.**



(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES  
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum  
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum  
18. April 2002 (18.04.2002)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer  
**WO 02/31060 A1**

(51) Internationale Patentklassifikation<sup>7</sup>: C09C 1/24, 1/30

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP01/11127

(22) Internationales Anmeldedatum:  
26. September 2001 (26.09.2001)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:  
100 49 803.5 9. Oktober 2000 (09.10.2000) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme  
von US): **BAYER AKTIENGESELLSCHAFT** [DE/DE];  
51368 Leverkusen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): **DUFF, Daniel-Gordon**  
[GB/DE]; Alte Landstr. 140, 51373 Leverkusen (DE). **HO-**  
**HEISEL, Werner** [DE/DE]; Gerstenkamp 19, 51061 Köln  
(DE). **BÜTJE, Kai** [DE/DE]; Reichsstr. 6, 47229 Duisburg  
(DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: **BAYER AKTIENGE-**  
**SELLSCHAFT**; 51368 Leverkusen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten (*national*): AE, AG, AL, AM, AT,  
AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR,  
CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE,  
GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ,  
LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN,  
MW, MX, MZ, NO, NZ, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG,  
SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN,  
YU, ZA, ZW.

(84) Bestimmungsstaaten (*regional*): ARIPO-Patent (GH,  
GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW),  
eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ,  
TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK,  
ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR),  
OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW,  
ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

— mit internationalem Recherchenbericht

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen  
Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on  
Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe  
der PCT-Gazette verwiesen.

WO 02/31060 A1

(54) Title: COMPOSITE PARTICLES

(54) Bezeichnung: KOMPOSITPARTIKEL

(57) Abstract: The invention relates to improved modifications of inorganic and organic pigments. Depending on the pigment material, said pigments can be used as IR light absorbers or as colorants and cause negligible opacifying of the matrix.

(57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung betrifft verbesserte Modifikationen anorganischer und organischer Pigmente, die je nach Pigmentmaterial als IR-Lichtabsorber oder als farbgebendes Mittel eingesetzt werden können und eine vernachlässigbare Trübung der Matrix hervorrufen.

## Kompositpartikel

Die vorliegende Erfindung betrifft Kompositpartikel, die wesentlich verbesserte Modifikationen anorganischer und organischer Pigmente darstellen und die je nach Pigmentmaterial als Absorber für sichtbares und/oder infrarotes Licht wirken und deshalb als farbgebendes Mittel und/oder als Infrarot(IR)-Lichtabsorber eingesetzt werden können und eine vernachlässigbare Trübung der Matrix hervorrufen.

Die erfindungsgemäßen Kompositpartikel können in Medien eingesetzt werden, bei denen eine hohe Transparenz, also eine geringe Trübung, wichtig ist, wie z. B. in Klarlacken, Farben, Kunststoffen, Glas oder Beschichtungen aus diesen Materialien. Sie können aber auch zum Abgleich von Farbtönen in nicht transparenten Medien verwendet werden.

Bekannt ist, dass anorganische Pigmente, die in transparenten Systemen eingesetzt werden, eine Größe von unter 10 nm oder von nur wenigen 10 nm haben dürfen, um keine zusätzliche Trübung zu verursachen. Wegen ihres im allgemeinen geringeren Brechungsindex ist diese Grenze bei organischen Pigmenten bei etwas größeren Teilchengrößen angesiedelt, aber auch hier verursachen zu große Pigmente eine Trübung. Zusätzlich müssen diese kleinen Partikel – man nennt sie auch „Nanoteilchen“ – sehr gut in der Matrix dispergiert und stabilisiert sein, da eine Agglomeration dieser Teilchen, also eine Ausbildung von Sekundärpartikeln, wiederum zu einer Trübung und oft auch zu einer Farbänderung führt.

Nachteilig bei den bekannten technischen Lösungen dieses Problems ist der hohe zeit- und kostenintensive Aufwand, die Nanoteilchen im erforderlichen Dispergiertgrad in die Matrix einzuarbeiten. Die meist in Form von Pulvern oder Pasten vorliegenden Teilchen werden intensiven Scherkräften ausgesetzt (z. B. durch Mahlung), um die vorhandenen Agglomerate in so kleine Einheiten aufzubrechen, dass die Streuung von Licht durch diese Einheiten und somit auch die Trübung der Matrix (z. B. Lackbindemittel) vernachlässigbar wird. Das Aufbrechen von agglomerierten Nanoteilchen in isolierte Primärpartikel erfordert in der Regel einen wesentlich höheren Aufwand als dies z. B. bei Agglomeraten bestehend aus größeren Primärteilchen

(> 100 nm) der Fall ist. Da jedoch die nahezu vollständige Desagglomerierung der Nanoteilchen für eine transparente Farbgebung unbedingt erforderlich ist, wird die schlechte Dispergierbarkeit von herkömmlichen, transparenten Pigmenten zu einem sehr wesentlichen Nachteil für deren Einsatz .

5

Um Transparenz der Matrix beim Einsatz von UV-Licht absorbierenden Pigmenten in Kosmetika zu gewährleisten, wird über die Verteilung der UV-absorbierenden anorganischen Partikel in bzw. auf etwa 300 nm großen dielektrischen Teilchen berichtet, die dann wiederum als Träger in die Matrix eingebracht werden (WO 10 95/09895). Das Material der großen dielektrischen Teilchen wird entsprechend der benutzten Matrix so ausgewählt, dass sich der Brechungsindex des Compoundteilchens bestehend aus dielektrischem Teilchen und Pigment von dem Brechungsindex der umgebenden Matrix nur noch unwesentlich unterscheidet und so die Transmissi- on im gesamten sichtbaren Teil des Lichtspektrums maximiert wird. Diese Literatur 15 offenbart allerdings nur UV-absorbierende Teilchen wie z. B.  $\text{TiO}_2$  oder  $\text{ZnO}$ . Dabei wurde eine möglichst hohe optische Transmission im Bereich von Wellenlängen über 400 nm angestrebt, was transparente Farbpigmente und solare IR-Absorber zwangsläufig ausschließt.

20 Die meisten Versuche, die Transparenz und Einarbeitbarkeit von transparenten Pigmenten zu verbessern, zielen auf die Dispergierbarkeit der Pigmente. Zum Beispiel wurde berichtet, dass eine verbesserte Dispergierbarkeit von feinen Hämatitpartikeln durch eine organische (JP-A 07 126 018) respektive anorganische (JP-A 05 208 829) Behandlung der Pigmente bzw. Beschichtung der Pigmentpartikeloberfläche erreicht 25 werden konnte. Durch eine verbesserte Kompatibilität der Partikeloberflächen mit der Matrix bzw. eine Abschirmung der Adhäsionskräfte zwischen den Pigmentpartikeln kann der für eine Dispergierung notwendige Aufwand etwas reduziert werden. Bei allen diesen vorgeschlagenen Ansätzen ist allerdings weiterhin eine sehr aufwendige Dispergierung fast bis hin zu Primärpartikelgröße notwendig, um eine 30 transparente, intensive Farbgebung zu erreichen. Bei der Nachbehandlung von Eisenoxid-Hämatit-Partikeln mit u.a. Siliziumdioxid (EP-A 0 997 500) wird einen  $\text{SiO}_2$ -Anteil größer als 20% ausdrücklich sogar für unsinnig gehalten, weil die beiden

gewünschten Effekte der Alterungsresistenz bzw. verbesserten Dispergierbarkeit schon mit deutlich weniger Nachbehandlungsmaterial erreicht sein sollen.

Über die Herstellung von geträgerten Partikeln, die auch gefärbt sein können, wird  
5 im Zusammenhang mit ihrem Einsatz als heterogene Katalysatoren berichtet (Catal.  
Today (1997), 34, 281-305). Es wird dabei auch Eisenoxid-Hämatit, das auf Silici-  
umdioxid aufgebracht ist, für den Einsatz als heterogener Katalysator beschrieben  
(React. Kinet. Catal. Lett. (1999), 66, 183-18). Über einen möglichen Einsatz als  
10 transparentes Pigment wird allerdings nicht eingegangen, und die Übertragung von  
Katalysatoreigenschaften auf optische Eigenschaften von Pigmenten in einer Kunst-  
stoff- oder Lackmatrix ist in keiner Weise naheliegend.

Um ein Mineral, „Thiviers Earth“ synthetisch nachzustellen, wurde ein Presskuchen  
von Eisenoxidpartikeln der Kristallmodifikation Goethit in eine Siliziumdioxiddis-  
15 persion eingearbeitet (EP-A 0 947 564). Jedoch war das Ziel dieser Arbeit ein Kom-  
posit, in dem die Partikelgröße des Eisenoxids vorzugsweise einen Wert zwischen  
0,1 und 1  $\mu\text{m}$  einnimmt. Dabei wurde keine transparente Farbe hergestellt, sondern –  
wie dem Fachmann direkt ersichtlich ist – eine Streufarbe. Diese Pigmente wären  
somit für die transparente Farbgebung von organischen Matrizen ungeeignet.

20 Der vorliegenden Erfindung lag daher die Aufgabe zugrunde, speziell modifizierte  
hochtransparente Kompositpartikel bereitzustellen, die sichtbares und/oder infrarotes  
Licht absorbieren und die im Stand der Technik bekannten Nachteile nicht aufwei-  
sen. Unter infrarotes(IR) Licht wird hier solches Licht verstanden, das in der Solar-  
25 strahlung jenseits der Sichtbarkeitsgrenze, d. h. im Wellenlängenbereich zwischen  
ca. 700 nm und ca. 2500 nm enthalten ist.

Diese Aufgabe wird erfindungsgemäß durch solche Kompositpartikel gelöst, die an-  
organische und/oder organische Pigmentteilchen mit einer Primärteilchengröße von 1  
30 nm bis 100 nm, bevorzugt zwischen 1 nm und 50 nm, enthalten, die auf festen anor-  
ganischen oder organischen farblosen Trägerpartikeln einer Primärpartikelgröße von  
1 nm bis 200 nm haften, wobei entweder die Pigmentprimärteilchen im wesentlichen  
nicht mit anderen Pigmentprimärteilchen agglomeriert sind und zudem in der Regel

auf einem bestimmten Mindestabstand zueinander stehen oder dass eventuell gebildete Agglomerate dieser Pigmentprimärteilchen untereinander kleiner als 100 nm sind, vorzugsweise kleiner als 50 nm, und diese dann auf einem bestimmten Mindestabstand zueinander stehen. Besagter Mindestabstand soll in der Regel mindestens ein Viertel des Partikel- bzw. Agglomeratdurchmessers betragen. Unter Pigment sollen hier und im folgenden solche Partikel verstanden werden, die sichtbares und/oder infrarotes Licht absorbieren.

Es wurde gefunden, dass die Kombination der einzelnen Pigmentteilchen mit einer Primärpartikelgröße von 1 nm bis 100 nm und einem Träger, bestehend aus Agglomeraten von Halbleiteroxid-, Metalloxid- bzw. Polymerpartikeln, mit einer Primärpartikelgröße von 1 nm bis 10 µm, bevorzugt 2 nm bis 500 nm, vorteilhaft ist. Diese Kompositpartikel bestehend aus geträgerten Pigmenten müssen zur Vermeidung einer Trübung nur sehr grob und deshalb mit geringem Aufwand in eine Matrix dispergiert werden, da eine mäßige Agglomeratbildung dieser Trägerpigmente von bis zu wenigen µm Größe nicht zu einer Trübung der Matrix führt und somit toleriert werden kann. Unter einer Matrix versteht man hierbei ein dielektrisches Material wie z. B. ein Klarlack, Farbe, Kunststoff, Glas oder ein Beschichtungsmaterial. Hier wie im folgenden ist die Primärteilchengröße so definiert, dass sie dem Durchmesser einer Kugel mit gleichem Volumen entspricht.

Weiter wurde gefunden, dass eine Umhüllung einzelner Pigmentteilchen mit einer Primärpartikelgröße von 1 nm bis 100 nm mit anderen Primärteilchen bzw. Umhüllungsteilchen bestehend aus Halbleiteroxiden, Metalloxiden oder Polymeren mit einer Gesamtschichtdicke von 1 nm bis 10 µm vorteilhaft ist. Diese mit anderen Partikeln umhüllten Pigmente müssen zur Vermeidung einer Trübung nur sehr grob und deshalb mit geringem Aufwand in eine Matrix dispergiert werden, da eine mäßige Agglomeratbildung dieser umhüllten Pigmente von bis zu einigen µm Größe nicht zu einer Trübung der Matrix führt und somit toleriert werden kann. Unter einer Matrix versteht man hierbei ein dielektrisches Material wie z. B. ein Klarlack, Farbe, Kunststoff, Glas oder ein Beschichtungsmaterial.

Die Trägerpartikel oder die Hüllen um die Pigmentteilchen wirken somit als Abstandhalter für die optisch aktiven, bis zu wenigen zehn Nanometer großen Pigmentkerne, um diese elektromagnetisch zu entkoppeln. Bei einer solchen Entkopplung wird somit auch durch eine Agglomeration der Trägerteilchen bzw. der umhüllten Teilchen keine wesentliche Lichtstreuung hervorgerufen. Eine weitere Voraussetzung für die Reduzierung der Lichtstreuung durch die geträgerten oder umhüllten Pigmente ist, dass das Material des Trägers oder der Hülle einen ähnlichen Brechungsindex wie die umgebende Matrix besitzt. In den meisten Materialkombinationen zwischen Träger bzw. Hülle und Pigment sollte das Material des Trägers sogar einen noch niedrigeren und in einigen wenigen Fällen einen etwas höheren Brechungsindex als die umgebende Matrix besitzen. In allen Fällen ergibt sich ein mittlerer Brechungsindex für das geträgerte oder umhüllte Pigment, der nur noch einen geringfügigen Unterschied zum Brechungsindex der umgebenden Matrix aufweist, wodurch die Lichtstreuung weiter minimiert wird.

Gegenstand der Erfindung sind daher Kompositpartikel, die anorganische und/oder organische Pigmentteilchen mit einer durchschnittlichen Primärteilchengröße von 1 nm bis 100 nm, bevorzugt zwischen 1 nm und 50 nm, enthalten, die auf festen anorganischen oder organischen farblosen Trägerpartikeln einer Primärpartikelgröße von durchschnittlich 1 nm bis 200 nm haften, dadurch gekennzeichnet, dass die Pigmentprimärteilchen nicht wesentlich mit anderen Pigmentprimärteilchen agglomeriert sind und in der Regel auf einem bestimmten Mindestabstand zueinander stehen, wobei dieser Abstand in der Regel ein Viertel des Pigmentprimärpartikeldurchmessers betragen soll.

Gegenstand der Erfindung sind weiterhin Kompositpartikel, die Pigmentteilchen mit einer durchschnittlichen Primärpartikelgröße von 1 nm bis 100 nm enthalten, bevorzugt 1 nm bis 50 nm, die mit anderen Primärteilchen, auch Umhüllungsteilchen genannt, oder mit einer festen anorganischen oder organischen Schicht umhüllt sind, wobei die Schichtdicke der Hülle in der Regel mindestens ein Achtel des Pigmentprimärpartikeldurchmessers betragen soll.



Gegenstand der Erfindung sind weiterhin Kompositpartikel, die Agglomerate von anorganischen und/oder organischen Pigmentteilchen mit einer durchschnittlichen Primärteilchengröße von 1 nm bis 100 nm, bevorzugt zwischen 1 nm und 50 nm, enthalten. Besagte Agglomerate haften auf festen anorganischen oder organischen farblosen Trägerpartikeln mit einer durchschnittlichen Primärpartikelgröße von 1 nm bis 200 nm und sind dadurch gekennzeichnet, dass sie untereinander im Durchschnitt kleiner als 100 nm sind, vorzugsweise kleiner als 50 nm, und in der Regel auf einem bestimmten Mindestabstand zueinander stehen, wobei dieser Abstand in der Regel ein Viertel des Agglomeratdurchmessers betragen soll.

10

Gegenstand der Erfindung sind weiterhin Kompositpartikel, die Agglomerate aus anorganischen und/oder organischen Pigmentteilchen mit einer Primärteilchengröße von durchschnittlich 1 nm bis 100 nm, bevorzugt zwischen 1 nm und 50 nm, enthalten. Besagte Agglomerate sind im Durchschnitt kleiner als 100 nm, vorzugsweise kleiner als 50 nm, die mit einer festen oder partikulären, anorganischen oder organischen Schicht umhüllt sind, wobei die Gesamtschichtdicke der Hülle in der Regel mindestens ein Achtel des Agglomeratdurchmessers beträgt.

15

Gegenstand der Erfindung sind weiter Kompositpartikel, wie im vorigen beschrieben, die aber Kombinationen verschiedener Typen von Pigmentpartikeln, Trägerpartikeln und/oder Umhüllungspartikeln enthalten.

20

Außerdem sind Gegenstände der Erfindung transparente farbgebende und/oder transparente IR-absorbierende Beschichtungsmaterialien bestehend aus den Kompositpartikeln, die in einem Klarlack (z. B. Polyester-, Acryl-, Alkydharz-, Chlorkautschuk-, Epoxidharz-, Acrylharz-, Öl-, Nitro-, Polyester-, Polyurethanlacke sowie Kombinations-Lacke auf Cellulosenitrat- und Alkydharz-Basis), Kunststoff oder Glas eingearbeitet sind.

25

Außerdem sind Gegenstände der Erfindung transparent eingefärbte und/oder transparente IR-absorbierende Werkstoffe bestehend aus einem Kunststoff (z. B. Polycarbonat, Polyamid, Polyethylen, Polypropylen, Polymethacrylat, Polymethylmethacrylat,

30

Polyurethan, Polyethylenterephthalat, Polystyrol, Styrolacrylnitril) oder Glas, in dem die erfindungsgemäßen Kompositpartikel eingearbeitet sind.

5 Unter den Begriff anorganische Pigmente fallen Metalle wie z. B. Cu, Ag, Au, Pt, Pd, Co oder Legierungen dieser Elemente, Halbleiter wie z. B. Si und alle Oxide, Nitride, Phosphide und Sulfide von Metallen und Halbleitern sowie andere Stoffe wie z.B. Aluminate, insbesondere Eisenoxide und -oxidhydroxide, Chromoxide, Cadmiumsulfid, Cadmiumselenid, Cadmiumsulfoselenid, Bismutvanadat, Chromatpigmente, Ultramarinpigmente, Eisenblaupigmente und Mischphasenpigmente, z.B. 10 dotierte Rutilpigmente. Unter den Begriff anorganische Pigmente fallen ebenso auch dotierte Materialien wie z. B. Zinn-dotiertes Indiumoxid, Aluminium-dotiertes Zinkoxid, Antimon-dotiertes Zinnoxid, Fluor-dotiertes Zinnoxid oder metall-dotiertes Siliciumoxid.

15 Im Sinne der Erfindung als anorganisches Pigment geeignete Materialien sind auch anorganische Materialien, deren Kristallgitter (Wirtsmaterial) mit solchen Fremddionen dotiert ist, so dass das Material fluoresziert. Hierunter zählen insbesondere alle Materialien und Materialklassen, die als sogenannte Phosphore in Leuchtschirmen oder Fluoreszenzlampen Verwendung finden und wie sie in Ullmann's Encyclopedia 20 of Industrial Chemistry, WILEY-VCH, 6<sup>th</sup> edition, 1999 Electronic Release, Kapitel „Luminescent Materials: 1. Inorganic Phosphors“ genannt sind. Im Sinne der Erfindung als anorganisches Pigment geeignete Materialien sind somit solche Materialien des Typs XY:A zu zählen, wobei X ein Kation aus einem oder mehreren Elementen der Hauptgruppen 1a, 2a, 3a, 4a, der Nebengruppen 2b, 3b, 4b, 5b, 6b, 7b oder der 25 Lanthaniden des Periodensystems ist, Y entweder ein mehratomiges Anion aus einem oder mehreren Element(en) der Hauptgruppen 3a, 4a, 5a, der Nebengruppen 3b, 4b, 5b, 6b, 7b und/oder 8b sowie Element(en) der Hauptgruppen 6a und/oder 7 oder ein einatomiges Anion aus der Hauptgruppe 5a, 6a oder 7a des Periodensystems ist und A das Dotierungsmaterial aus Anionen aus einem oder mehreren Elementen der 30 Lanthaniden und/oder Elementen der Hauptgruppen 1a, 2a und/oder Al, Cr, Tl, Mn, Ag, Cu, As, Nb, Nd, Ni, Ti, In, Sb, Ga, Si, Pb, Bi, Zn, Co ist. Die Konzentration des Dotierungsmaterials im Wirtsgitter beträgt zwischen  $10^{-5}$  mol% und 50 mol%, bevor-

zugt zwischen 0,01 mol% und 30 mol%, besonders bevorzugt zwischen 0,1 mol% und 20 mol%.

Unter der Materialklasse der fluoreszierenden Pigmentteilchen werden bevorzugt  
 5 Sulfide, Selenide, Sulfoselenide, Oxysulfide, Borate, Aluminate, Gallate, Silikate, Germanate, Phosphate, Halophosphate, Oxide, Arsenate, Vanadate, Niobate, Tantalate, Sulfate, Wolframate, Molybdate, Alkalihalogenide sowie andere Halogenide oder Nitride als Wirtsmaterialien für die fluoreszierenden Pigmentteilchen verwendet. Beispiele für diese Materialklassen sind zusammen mit den entsprechenden Dotierungen in der folgenden Liste angegeben (Materialien des Typs B:A mit B =  
 10 Wirtsmaterial und A = Dotierungsmaterial):

LiI:Eu; NaI:Tl; CsI:Tl; CsI:Na; LiF:Mg; LiF:Mg,Ti; LiF:Mg,Na; KMgF<sub>3</sub>:Mn; Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:Eu; BaFCl:Eu; BaFCl:Sm; BaFBr:Eu; BaFCl<sub>0,5</sub>Br<sub>0,5</sub>:Sm; BaY<sub>2</sub>F<sub>8</sub>:A (A = Pr, Tm, Er, Ce); BaSi<sub>2</sub>O<sub>5</sub>:Pb; BaMg<sub>2</sub>Al<sub>16</sub>O<sub>27</sub>:Eu; BaMgAl<sub>14</sub>O<sub>23</sub>:Eu; BaMgAl<sub>10</sub>O<sub>17</sub>:Eu; BaMgAl<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:Eu; Ba<sub>2</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>:Ti; (Ba,Zn,Mg)<sub>3</sub>Si<sub>2</sub>O<sub>7</sub>:Pb; Ce(Mg,Ba)Al<sub>11</sub>O<sub>19</sub>; Ce<sub>0,65</sub>Tb<sub>0,35</sub>MgAl<sub>11</sub>O<sub>19</sub>:Ce,Tb; MgAl<sub>11</sub>O<sub>19</sub>:Ce,Tb; MgF<sub>2</sub>:Mn; MgS:Eu; MgS:Ce; MgS:Sm; MgS:(Sm,Ce); (Mg,Ca)S:Eu; MgSiO<sub>3</sub>:Mn; 3,5MgO·0,5MgF<sub>2</sub>·GeO<sub>2</sub>:Mn; MgWO<sub>4</sub>:Sm; MgWO<sub>4</sub>:Pb; 6MgO·As<sub>2</sub>O<sub>5</sub>:Mn; (Zn,Mg)F<sub>2</sub>:Mn; (Zn<sub>4</sub>Be)SO<sub>4</sub>:Mn; Zn<sub>2</sub>SiO<sub>4</sub>:Mn; Zn<sub>2</sub>SiO<sub>4</sub>:Mn,As; ZnO:Zn; ZnO:Zn,Si,Ga; Zn<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>:Mn; ZnS:A (A = Ag, Al, Cu); (Zn,Cd)S:A (A = Cu, Al, Ag, Ni); CdBO<sub>4</sub>:Mn; CaF<sub>2</sub>:Mn; CaF<sub>2</sub>:Dy; CaS:A (A = Lanthanide, Bi); (Ca,Sr)S:Bi; CaWO<sub>4</sub>:Pb; CaWO<sub>4</sub>:Sm; CaSO<sub>4</sub>:A (A = Mn, Lanthanide); 3Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·Ca(F,Cl)<sub>2</sub>·Sb,Mn; CaSiO<sub>3</sub>:Mn,Pb; Ca<sub>2</sub>Al<sub>2</sub>Si<sub>2</sub>O<sub>7</sub>:Ce; (Ca,Mg)SiO<sub>3</sub>:Ce; (Ca,Mg)SiO<sub>3</sub>:Ti; 2SrO·6(B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)·SrF<sub>2</sub>:Eu; 3Sr<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·CaCl<sub>2</sub>:Eu; A<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·A<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>:Eu (A = Sr, Ca, Ba); (Sr,Mg)<sub>2</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>:Eu; (Sr,Mg)<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>:Sn; SrS:Ce; SrS:Sm,Ce; SrS:Sm; SrS:Eu; SrS:Eu,Sm; SrS:Cu,Ag; Sr<sub>2</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>:Sn; Sr<sub>2</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>:Eu; Sr<sub>4</sub>Al<sub>14</sub>O<sub>25</sub>:Eu; SrGa<sub>2</sub>S<sub>4</sub>:A (A = Lanthanide, Pb); SrGa<sub>2</sub>S<sub>4</sub>:Pb; Sr<sub>3</sub>Gd<sub>2</sub>Si<sub>6</sub>O<sub>18</sub>:Pb,Mn; YF<sub>3</sub>:Yb,Er; YF<sub>3</sub>:Ln (Ln = Lanthanide); YLiF<sub>4</sub>:Ln (Ln = Lanthanide); Y<sub>3</sub>Al<sub>5</sub>O<sub>12</sub>:Ln (Ln = Lanthanide); YAl<sub>3</sub>(BO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>:Nd,Yb; (Y,Ga)BO<sub>3</sub>:Eu;

(Y,Gd)BO<sub>3</sub>:Eu; Y<sub>2</sub>Al<sub>3</sub>Ga<sub>2</sub>O<sub>12</sub>:Tb; Y<sub>2</sub>SiO<sub>5</sub>:Ln (Ln = Lanthanide); Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:Ln (Ln = Lanthanide); Y<sub>2</sub>O<sub>2</sub>S:Ln (Ln = Lanthanide); YVO<sub>4</sub>:A (A = Lanthanide, In); Y(P,V)O<sub>4</sub>:Eu; YTaO<sub>4</sub>:Nb; YAlO<sub>3</sub>:A (A = Pr, Tm, Er, Ce); YOCl:Yb,Er; LnPO<sub>4</sub>:Ce,Tb (Ln = Lanthanide oder Mischungen von Lanthaniden) ; LuVO<sub>4</sub>:Eu; 5 GdVO<sub>4</sub>:Eu; Gd<sub>2</sub>O<sub>2</sub>S:Tb; GdMgB<sub>5</sub>O<sub>10</sub>:Ce,Tb; LaOBr:Tb; La<sub>2</sub>O<sub>2</sub>S:Tb; LaF<sub>3</sub>:Nd,Ce; BaYb<sub>2</sub>F<sub>8</sub>:Eu; NaYF<sub>4</sub>:Yb,Er; NaGdF<sub>4</sub>:Yb,Er; NaLaF<sub>4</sub>:Yb,Er; LaF<sub>3</sub>:Yb,Er,Tm; BaYF<sub>5</sub>:Yb,Er; Ga<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:Dy; GaN:A (A = Pr, Eu, Er, Tm); Bi<sub>4</sub>Ge<sub>3</sub>O<sub>12</sub>; LiNbO<sub>3</sub>:Nd,Yb; LiNbO<sub>3</sub>:Er; LiCaAlF<sub>6</sub>:Ce; LiSrAlF<sub>6</sub>:Ce; LiLuF<sub>4</sub>:A (A = Pr, Tm, Er, Ce); Li<sub>2</sub>B<sub>4</sub>O<sub>7</sub>:Mn, SiO<sub>x</sub>:Er,Al (0 ≤ x ≤ 2).

10

Als Materialien für den Träger oder die Umhüllungsteilchen kommen solche Oxide, Fluoride, Chloride von Metallen und Halbleitern sowie z.B. Aluminosilicate oder auch Polymere infrage, die im sichtbaren Spektralbereich im wesentlichen transparent sind.

15

Der Begriff Volumenkonzentration bezieht sich auf den Anteil des Pigmentvolumens an dem Gesamtvolumen der festen Phase der Kompositpartikel. Das Gesamtvolumen ist das Volumen des Pigments plus das des Trägermaterials aber ohne eventuelle Leerräume im Komposit.

20

In einer bevorzugten Ausführungsform liegen nichtmetallische Pigmente in einer Volumenkonzentration von 1 % - 60% und metallische Pigmente bei 1 % - 40% bezogen auf Pigment/Träger-Komposit bzw. Pigment/Träger-Komposit vor. In einer besonders bevorzugten Ausführungsform liegen nichtmetallische Pigmente in einer 25 Volumenkonzentration von 10 % - 50% und metallische Pigmente bei 5 % - 20% bezogen auf Pigment/Träger-Komposit vor.

30

In einer bevorzugten Ausführungsform liegen nichtmetallische Pigmente in einer Volumenkonzentration von 1 % - 60% und metallische Pigmente bei 1 % - 40% bezogen auf das Hüllpigment-Komposit vor. In einer besonders bevorzugten Ausführungsform liegen nichtmetallische Pigmente in einer Volumenkonzentration von 10 % - 50% und metallische Pigmente bei 5 % - 20% bezogen auf das Hüllpigment-Komposit vor.

In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform besitzen die Trägerpartikel oder das Hüllenmaterial einen im sichtbaren Spektralbereich reellen Brechungsindex, der zwischen 1,3 und 1,9 liegt. Besonders vorteilhaft ist beispielsweise die Verwendung von Siliciumdioxid als Trägermaterial oder Hüllenmaterial.

Im idealen Fall ist der Brechungsindex des Komposits aus Pigment- und Trägerpartikeln gleich dem der Matrix, in der die Kompositpartikel zum Zwecke der Farbgebung eingearbeitet werden. In dieser besonders bevorzugten Ausführungsform besitzt die Volumenkonzentration des Pigments bezogen auf den Pigment/Träger-Komposit annähernd einen Wert, der sich aus der folgenden mathematischen Beziehung entnehmen läßt:

$$C_{vol} \approx (N_{ma} - N_{tr}) / (N_{pi} - N_{tr})$$

Dabei ist  $C_{vol}$  die Volumenkonzentration des Pigments bezogen auf den Pigment/Träger-Komposit,  $N_{ma}$  der Brechungsindex der Matrix, in der der Komposit eingebettet ist,  $N_{tr}$  der Brechungsindex des Trägermaterials und  $N_{pi}$  der Brechungsindex des Pigments. Unter Brechungsindex wird hier jeweils der Realteil desselben verstanden.

Der Brechungsindex des Komposits darf allerdings geringfügig, vorzugsweise um nicht mehr als 0,3 Einheiten, von dem der umgebenden Matrix abweichen.

In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform sind die zulässigen Agglomerate des Träger-Pigment-Komposits bzw. Pigment/Umhüllungsteilchen-Komposit kleiner als 50 µm, besonders bevorzugt kleiner als 10 µm, ganz besonders bevorzugt kleiner als 2 µm, um mit bloßem Auge sichtbare Stippen zu vermeiden und einen homogenen Farbeindruck bzw. Infrarotabsorption zu gewährleisten.

In einer weiteren möglichen Ausführungsform kann der Komposit mittels anorganischer oder organischer Nachbehandlung an der Oberfläche modifiziert sein, so dass die Dispergierbarkeit des Komposits in der Matrix verbessert wird.

**Beispiele:****Beispiel 1**

5 Um die vorteilhafte Wirkung der erfindungsgemäßen Kompositpartikel zu demonstrieren, wurden Eisenoxid-Nanoteilchen (Hämatit) mit einer Größe von etwa 10 nm, die auf Siliziumdioxidpartikel aufgebracht worden sind, verwendet. Diese Teilchengröße wurde anhand von elektronenmikroskopischen Untersuchungen bestimmt.

10 Herstellung der Trägerpigmente:

Zur Herstellung eines Eisenoxidsols wurden 2,7 g Eisen-(III)-chlorid ( $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ) in 50 ml destilliertem Wasser gelöst. Ein weiteres Volumen von 450 ml destillierten Wassers wurde bis zum Sieden erhitzt und in der Siedehitze die frische Eisen-(III)-chloridlösung tropfenweise (weniger als 2 ml/min) unter sehr intensivem Rühren  
15 zugesetzt. Anschließend wurde die Lösung noch 10 Minuten lang am Sieden gehalten und dann abgekühlt. Dabei entstehen in Wasser dispergierte Nanopartikel aus Eisen-(III)-oxid der Kristallform Hämatit. Zur Aufbringung dieser Eisenoxidpartikel auf Siliziumdioxidträger wurden 200 ml destilliertes Wasser vorgelegt und 3,2 g Siliziumdioxidpartikel (Aerosil® 200, Degussa, DE) darin dispergiert. Um den Dispergierzustand zu verbessern wurde die Vordispersion mit einem Ultraschallfinger be-  
20 handelt (200 W, 5 Min). Anschließend wurde das Eisenoxidsol zur Siliziumdioxiddispersion unter Rühren zugegeben, Natriumhydroxidlösung bis zum Erreichen eines pH-Werts von 3,5 hinzu gegeben und die Mischung noch 5 Minuten gerührt. Durch Zentrifugation wurde der Feststoff abgetrennt und anschließend bei 80°C im Vakuum-  
25 umtrockenschrank über mehrerer Stunden getrocknet.

Prüfung der Farbeigenschaften der Kompositpartikel:

Es wurde eine Lackschicht auf folgende Weise hergestellt. Der Basis-Lack bestand aus einer Mischung aus 3500,0 g des Alkydharzes Alkydal® F 48 (55% Trockenrückstand in 38:7 Testbenzin : Xylol; Bayer AG, DE), 385,0 g Solventnaphta 100, 28,8 g  
30 2-Butanonoxim, 55 % in Testbenzin und 96,3 g Ethylglykolacetat. Zur Dispergierung wurde ein Schüttler (Olbrich Farbenmischer rm 5000) eingesetzt. Als Mahlgarnitur wurde eine 100 ml Weithalsglasflasche (rund) benutzt. Es wurden 50,0 g

Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> -Kugeln mit d = 1,6 mm - 2,5 mm verwendet. 40,0 g der oben genannten Basis-Lack-Mischung (ca. 48 % Trockenrückstand), die Trockenstoffe, 0,38 g Octa-Soligen Blei mit 24 % Pb; 0,10 g Octa-Soligen Kobalt mit 6 % Co (alle Borchers GmbH, Monheim, DE) und eine Menge Kompositpartikel wurden in die Mahlgarnitur (100 ml Weithalsglasflasche, rund) zugegeben, so dass eine Konzentration von Hämatit entsprechend 1 Gew.-% bezogen auf den trockenen Lack eingestellt wurde. Die Mischung wurde anschließend 3 Stunden dispergiert. Die Trockenstoffe wurden unmittelbar vor der Dispergierung zugegeben.

Die fertig dispergierten Lacke wurden über Einwegsiebe mit ca. 280 µm Maschenweite filtriert. Zur Beurteilung der Pigmente wurden die dispergierten Lacke mit einer Lackhantel (Spalthöhe je nach Anforderung) auf Schwarz-Weiß Kacheln (Opalglaskacheln) aufgezogen. Die Trocknung erfolgt einen Tag bei Raumtemperatur und anschließend 1. h bei 65 °C im Trockenschrank. Es wurden diffuse Reflexionsspektren im ultravioletten sowie sichtbaren Spektralbereich aufgenommen.

Abbildungen 1 und 2 demonstrieren die vorteilhaften Eigenschaften des oben beschriebenen Lacks auf Basis der erfindungsgemäßen Kompositpartikel. Die Abbildungen zeigen die diffuse Reflexion der Lackaufstriche auf der schwarzen und weißen Unterlage als Funktion der Wellenlänge.

Die Reflexion durch diesen Lack auf der schwarzen Unterlage (Abb. 1) ist nahezu unabhängig von der Wellenlänge und variiert lediglich zwischen 0,6 % und 1,8 % im Bereich zwischen 400 nm und 800 nm. Auf der weißen Unterlage (Abb. 2) steigt die Reflexion von unter 1 % bei einer Wellenlänge von 400 nm auf über 75 % bei 760 nm. Dies zeigt das geringe Streu- und hohe Absorptionsvermögen des Lacks, das die erfindungsgemäßen Kompositpartikel enthält

Das aus geträgertem Pigment bestehende Komposit liegt in dieser Lackschicht in einem schlecht dispergierten Zustand vor. Elektronenmikroskopische Aufnahmen (Abb. 3) zeigen, dass Agglomerate im Größenbereich von bis zu einigen Mikrometern vorhanden sind. Bei ungeträgerten Pigmenten führen solche Agglomerate unabdingbar zu einer unerwünschten Trübung (s. Vergleichsbeispiel).

Der vorteilhafte Farbeindruck der geträgerten Pigmente selbst bei schlechtem Dispergierzustand wird anhand von CIELAB-Werten, die mit dem Farbmessgerät Lambda 900 der Fa. Perkin Elmer gemessen wurden, deutlich gemacht (s. Tabelle).

5

CIELAB-Parameter	Hämatitpigment, geträgert auf Aerosil
L*	65
a*	38
b*	72
x	0,55
y	0,41

### Beispiel 2

Um die vorteilhafte Wirkung der erfindungsgemäßen Kompositpartikel zu demonstrieren, wurden Eisenoxid-Nanoteilchen (Hämatit) mit einer Größe von etwa 10 nm, die auf Siliziumdioxidpartikel aufgebracht worden sind, verwendet. Diese Teilchengröße konnte anhand von elektronenmikroskopischen Untersuchungen bestätigt werden.

15 Herstellung der Komposits:

Die Herstellung der Eisenoxiddispersion erfolgte wie in Beispiel 1 beschrieben.

Zur Aufbringung dieser Eisenoxidpartikel auf Siliziumdioxidträger wurden 190 ml destillierten Wassers vorgelegt und eine Dispersion von 10,7 g einer Dispersion von Siliziumdioxidpartikeln (Levasil® 300/30 (Bayer AG, Leverkusen, DE)) eingemischt. Anschließend wurde das Eisenoxidsol zur Siliziumdioxiddispersion unter Rühren zugegeben, Natriumhydroxidlösung bis zum Erreichen eines pH-Werts von 3,5 hinzugegeben und die Mischung noch 5 Minuten gerührt. Durch Zentrifugation wurde der Feststoff getrennt und anschließend bei 80°C im Vakuumtrockenschrank getrocknet.

25



Die Prüfung der Farbeigenschaften des Pigments erfolgte wie bereits in Beispiel 1 beschrieben wurde.

5 Abbildungen 4 und 5 demonstrieren die vorteilhaften Eigenschaften des oben beschriebenen Lacks auf Basis des erfindungsgemäßen Kompositpartikel. Die Abbildungen zeigen die diffuse Reflexion der Lackaufstriche auf der schwarzen und weißen Unterlage als Funktion der Wellenlänge.

10 Die Reflexion durch diesen Lack auf der schwarzen Unterlage (Abb. 4) ist unabhängig von der Wellenlänge und liegt bei unter 1 % im Bereich zwischen 400 nm und 800 nm. Auf der weißen Unterlage (Abb. 5) steigt die Reflexion von unter 1 % bei einer Wellenlänge von 400 nm auf über 75 % bei 720 nm. Dies zeigt das geringe Streu- und hohe Absorptionsvermögen des Lacks basierend auf Kompositpartikel die geträgertes Eisenoxidpigment enthalten.

15 Die das geträgerte Pigment enthaltenden Kompositpartikel liegen in dieser Lack-schicht selbst in einem schlecht dispergierten Zustand vor. Elektronenmikroskopische Aufnahmen (Abb. 6) zeigen, dass Agglomerate im Größenbereich von bis zu einigen Mikrometern vorhanden sind. Im Falle von ungeträgertem Pigment führen  
20 solche Agglomerate unabdingbar zu einer unerwünschten Trübung (s. Vergleichsbeispiel).

Der vorteilhafte Farbeindruck der geträgerten Pigmente wird anhand von CIELAB-Werten, die mit dem Farbmessgerät Lambda 900 der Fa. Perkin Elmer gemessen wurden, deutlich gemacht (s. Tabelle).

25

CIELAB-Parameter	Hämatitpigment, geträgert auf Levasil
L*	58
a*	39
b*	76
x	0,56
y	0,42

**Beispiel 3**

40 g der kationisch eingestellten Siliziumoxiddispersion Levasil® 200S (Bayer AG, DE) wurden vorgelegt. Dazu wurden 75 g einer Dispersion von Pigmentnanopartikeln, Bayscript® Magenta VPSP 20015 (Bayer AG, DE) mit einem Pigmentgehalt von 4 Gew.-% unter Rühren schnell hinzugegeben. Der Feststoff wurde anschließend abfiltriert, gewaschen und bei 80°C getrocknet. Das so gewonnene Magenta-Siliziumdioxid-Kompositpulver wurde dann einer Trockenmahlung ausgesetzt. Verwendet wurde eine Pulverisette® 2 (Fritsch GmbH, Idar-Oberstein, DE). Die Mühle arbeitet nach dem Prinzip einer Mörsermühle. Die Mahlgarnitur, Reibschale und das Pistill sind aus Achat. Das Pistill wird durch Verschieben des Gewichtes auf dem Hebelarm mit dem höchsten Druck belastet. Gewicht und Hebelarm schließen dabei bündig ab. Die Drehzahl der Reibschale betrug  $70 \text{ min}^{-1}$  (bei 50 Hz Netzfrequenz). Die Reibschale hat einen inneren Durchmesser von 150 mm. Das Pistill hat einen Durchmesser von 70 mm. Der Kunststoffabstreifer wurde nach Anweisung des Mühlenherstellers so eingestellt, daß das Mahlgut von der Wand unter das Pistill geschoben wurde. Es wurden 2,0 g Pigment eingewogen. Die Mahldauer betrug 30 Minuten.

**Prüfung der Farbeigenschaften der Kompositpartikel:**

Es wurde eine Lackschicht auf folgende Weise hergestellt: Der Basis-Lack bestand aus einer Mischung von 3500,0 g Alkydharz Alkydal® F 48 (55% Trockenrückstand in 38:7 Testbenzin:Xylol; Bayer AG, DE), 385,0 g Solventnaphta 100, 28,8 g 2-Butanonoxim, 55 Gew.-% in Testbenzin, und 96,3 g 1-Methoxy-2-Propylacetat. Die Dispergierung erfolgte in einer Kugelmühle (Planeten-Schnellmühle PM 4 (Retsch GmbH & Co. KG, Haan, DE). Der Bewegungsablauf der Mühle kann folgendermaßen beschrieben werden: Bis zu vier Mahlbehälter (Planeten) rotieren um einen gemeinsamen Mittelpunkt. Der Radius der Kreisbahn bis zur Mitte der Mahlbehälter beträgt ca. 15 cm. Zusätzlich rotieren die Mahlbehälter (Planeten) in gegenläufiger Drehrichtung bei jedem Umlauf um den Mittelpunkt (Sonne) ca. 1,2 mal um ihre eigene Hochachse. Die Drehzahl der Mühle beträgt  $250 \text{ min}^{-1}$ . Es wurden 10 Achatkugeln mit  $d = 15 \text{ mm}$  und 80 Achatkugeln mit  $d = 10 \text{ mm}$  verwendet. 100,0 g der oben genannten Basis-Lack-Mischung (ca. 48 % Trockenrückstand), die Trok-

kenstoffe (0,94 g-Octa-Soligen Blei mit 24 % Pb; 0,25 g-Octa-Soligen Kobalt mit 6 % Co (Borchers GmbH, Monheim, DE) und eine Menge Kompositpartikel wurden in die Mahlgarnitur (250 ml Achatmahlbehälter) zugegeben, so dass eine Konzentration von Kompositpartikel entsprechend 13 Gew.-% bezogen auf den trockenen Lack  
5 eingestellt wurde. Das Ganze wurde anschließend 4 Stunden dispergiert. Die Trockenstoffe wurden unmittelbar vor der Dispergierung zugegeben. Die fertig dispergierten Lacke wurden über Einwegsiebe mit ca. 400 µm Maschenweite filtriert.

Zur Beurteilung der Kompositpartikel wurde der dispergierte Lack mit einer Lackhantel auf einem nicht saugfähigen schwarz – weiß - Karton aufgestrichen (Nassschichtdicke = 120 µm). Der lackierte Karton (Aufstrich) wurde dann mindestens 12  
10 h bei Raumtemperatur getrocknet.

Abbildungen 7 und 8 demonstrieren die vorteilhaften Eigenschaften des oben beschriebenen Lacks auf Basis der erfindungsgemäßen Kompositpartikel. Es zeigt die diffuse Reflexion der Lackaufstriche auf der schwarzen und weißen Unterlage als  
15 Funktion der Wellenlänge.

Die Reflexion durch diesen Lack auf der schwarzen Unterlage (Abb. 7) ist gering abhängig von der Wellenlänge und liegt bei unter 3,2 % im Bereich zwischen  
20 400 nm und 800 nm. Auf der weißen Unterlage (Abb. 8) steigt die Reflexion von ca. 1 % bei einer Wellenlänge von 560 nm auf ca. 12 % bei 420 nm und auf über 90 % bei 750 nm. Diese Ergebnisse zeigen das geringe Streu- und hohe Absorptionsvermögen des hochtransparenten Lacks basierend auf den Kompositpartikeln, die aus  
25 geträgertem organischen Magentapigment bestehen.

#### Beispiel 4

30 Aus FeSO<sub>4</sub>-Lösung wurde nach Stand der Technik (DE-A 2 508 932, US-A 2 558 304) durch Fällung mit Natronlauge in Gegenwart von Glykolsäure und anschließende Oxidation mit Luft ein transparentes, gelbes Eisenoxidpigment der α-FeOOH-Modifikation mit einer spezifischen Oberfläche nach BET von ca. 110 m<sup>2</sup>/g

hergestellt. Das Pigment wurde abfiltriert, salzfrei gewaschen und der Filterkuchen mit vollentsalztem (VE-)Wasser auf 28,2 g FeOOH/l verdünnt. Die Suspension hatte einen pH-Wert von 3,5.

- 5 Kiesel sol Levasil 300, ca. 30 Gew.% SiO<sub>2</sub> (Handelsprodukt der Bayer AG, DE), wurde mit VE-Wasser auf 31,5 g SiO<sub>2</sub>/l verdünnt. Die Dispersion hatte einen pH-Wert von 10,3.

- 10 In einem Becherglas wurden 100 ml VE-Wasser vorgelegt und je 15 g FeOOH und SiO<sub>2</sub> in Form der genannten verdünnten Dispersionen innerhalb einer Stunde bei Raumtemperatur mittels zweier Schlauchpumpen unter Rühren gleichzeitig zudosiert. Nach 30-minütigem Nachrühren betrug der pH-Wert 6,4.

- 15 Der Komposit wurde über ein Membranfilter (0,45 µm Porengröße) abfiltriert und mit VE-Wasser gewaschen, bis die Leitfähigkeit des Filtrats < 100 µS/cm betrug. Nach Trocknung bei 75°C und Desagglomeration in einer Pulvermühle (Starmix) wurden 21 g eines hellbraunen Pulvers erhalten, mit einem durch Redox titration ermittelten FeOOH-Gehalt von 63,5 Gew.%.

- 20 Die Prüfung der Farbeigenschaften der auf diese Weise hergestellten Kompositpartikel erfolgte wie in Beispiel 3 beschrieben, allerdings mit den Ausnahmen, dass die Dauer der Dispergierung in der Planeten-Schnellmühle diesmal nur 60 Minuten betrug, und dass die Einwaagemenge so gewählt wurde, dass die Pigmentierungshöhe 5% FeOOH bezogen auf die Summe FeOOH+Lack betrug.

- 25 Abbildungen 9 und 10 demonstrieren die vorteilhaften Eigenschaften des oben beschriebenen Lacks auf Basis der erfindungsgemäßen Kompositpartikel. Die Abbildungen zeigen die diffuse Reflexion der Lackaufstriche auf der schwarzen und weißen Unterlage als Funktion der Wellenlänge.

- 30 Die Reflexion durch diesen Lack auf der schwarzen Unterlage (Abb. 9) ist gering abhängig von der Wellenlänge und liegt bei unter 2,5 % im Bereich zwischen 400 nm und 800 nm. Auf der weißen Unterlage (Abb. 10) steigt die Reflexion von

ca. 1 % bei einer Wellenlänge von 400 nm auf ca. 77 % bei 750 nm. Diese Ergebnisse zeigen das geringe Streu- und hohe Absorptionsvermögen des hochtransparenten Lacks basierend auf den Kompositpartikeln, die geträgerte Eisenoxid-(Goethit-) Pigmente enthalten.

5

Der vorteilhafte Farbeindruck der Kompositpartikel wird anhand von CIELAB-Werten, die mit dem Farbmessgerät Lambda 900 der Fa. Perkin Elmer gemessen wurden, deutlich gemacht (s. Tabelle).

CIELAB-Parameter	Goethitpigment, umhüllt mit Levasilteilchen
L*	67
a*	23
b*	76
x	0,51
y	0,44

10

### Beispiel 5

Eine wässrige Dispersion von Nanopartikeln aus Zinn-dotiertem Indiumoxid (ITO),  
15 (Nanogate GmbH, Saarbrücken, DE) enthält 20 Gew.-% ITO dispergiert in Ethanol.  
4 g des pyrogenen Siliziumoxids Aerosil® 200 (Degussa AG, DE) wurden in 100 g  
Wasser dispergiert und 5 g der ITO-Dispersion bei starkem Rühren hinzugegeben.  
Durch Zentrifugation wurde der Feststoff getrennt und anschließend bei 80°C im  
Vakuumtrockenschrank innerhalb mehrerer Stunden getrocknet. Das so gewonnene  
20 ITO-Siliziumdioxid-Kompositpulver wurde dann einer Trockenmahlung ausgesetzt.  
Verwendet wurde die in Beispiel 3 beschriebene Mühle Pulverisette® 2 unter den  
dort beschriebenen Bedingungen.

#### Prüfung der Farbeigenschaften des Pigments:

Es wurde eine Lackschicht auf folgende Weise hergestellt: Der Basis-Lack bestand aus einer Mischung von 3500,0 g Alkydharz Alkydal® F 48 (55% Trockenrückstand in 38:7 Testbenzin:Xylol; Bayer AG, DE), 28,7 g 2-Butanonoxim, 55 Gew.-% in Testbenzin, 47,8 g Octa Solingen Calcium 4 basisch (Borchers GmbH, Monheim, DE), 8,1 g Octa Solingen Kobalt 6 B (Borchers GmbH, Monheim, DE), 32,0 g Octa Solingen Zirkonium 6 (Borchers GmbH, Monheim, DE) und 57,7 g Glykolsäure-n-butylester.

- 10 Zur Einarbeitung der Kompositpartikel in den Lack wurde eine Teller-Farbenausschleifmaschine (Muller), wie in DIN EN ISO 8780-5 (April 1995) beschrieben, verwendet. (JEL 25/53, J. Engelsmann AG, Ludwigshafen, DE). Der wirksame Tellerdurchmesser betrug 24 cm. Die Drehzahl des unteren Tellers betrug ca. 75 min<sup>-1</sup>. Durch Einhängen eines 2,5 kg Belastungsgewichtes auf den Belastungsbügel wurde  
15 die Kraft zwischen den Tellern auf ca. 0,5 kN eingestellt. Es wurden 300 mg Kompositpartikel und 2,00 g Lack in einer Stufe zu 100 Umdrehung nach dem in DIN EN ISO 8780-5 (April 1995), Abschnitt 8.1, beschriebenen Verfahren dispergiert. Der Muller wurde geöffnet und der Lack zügig auf dem unteren Teller außerhalb des Mittelpunktes gesammelt. Anschließend wurden weitere 2,00 g Lack zugesetzt und  
20 die Teller zusammengeklappt. Nach zwei Stufen je zu 50 Umdrehungen ohne Belastungsgewicht war die Präparation beendet. Der mit Kompositpartikel gefüllte Lack wurde mit einem Filmzieher auf einem nicht saugfähigen schwarz – weiß - Karton aufgestrichen (Nassschichtdicke = 120 µm). Der lackierte Karton (Aufstrich) wurde dann 12 h bei Raumtemperatur getrocknet. Es wurden diffuse Reflexionsspektren im  
25 ultravioletten, sichtbaren sowie im nahen infraroten Spektralbereich aufgenommen.

Abbildungen 11 und 12 demonstrieren die vorteilhaften Eigenschaften des oben beschriebenen Lacks auf Basis der erfindungsgemäßen Kompositpartikel. Die Abbildungen zeigen die diffuse Reflexion der Lackaufstriche auf der schwarzen und weißen Unterlage als Funktion der Wellenlänge.  
30

Die Reflexion von Licht durch diesen Lack auf der schwarzen Unterlage (Abb. 11) ist nahezu unabhängig von der Wellenlänge und liegt bei unter 3 % im Bereich zwi-

5       schen 400 nm und 800 nm. Auf der weißen Unterlage (Abb. 12) fällt die Reflexion von 90 % bei einer Wellenlänge von 650 nm auf 10 % bei einer Wellenlänge von 1800 nm. Dies zeigt das geringe Streu- und hohe Infrarot-Absorptionsvermögen des hochtransparenten Lacks basierend auf den Kompositpartikeln, die geträgertes Indium-Zinnoxid enthalten.

### Beispiel 6

10       Es wurden Kompositpartikel bestehend aus Eisenoxid-Siliziumdioxidkomposit hergestellt wie in Beispiel 2 erläutert. Das so gewonnene Pulver wurde dann einer Trockenmahlung ausgesetzt. Verwendet wurde die in Beispiel 3 beschriebene Mühle Pulverisette® 2 unter den dort beschriebenen Bedingungen.

15       Es wurde anschließend eine mit den Kompositpartikeln eingefärbte Kunststoffplatte hergestellt. Als Kunststoff diente ein additivfreies, unstabilisiertes Polycarbonat (Makrolon® 2808 der Bayer AG, Leverkusen) mit einem mittleren Molekulargewicht von ca. 28 000 ( $M_w$  nach GPC), Lösungsviskosität:  $\eta=1,28$  (5 g/l Methylenchlorid). 1 g der Kompositpartikel wurde zu 199 g Granulat des Polycarbonat gegeben, um eine  
20       0,5 Gew%ig Mischung zu erhalten. Diese wurde in einen Kneter (Brabender-Kneter) gegeben und bei 230°C 10 min mit einer Drehzahl von 30 U/min geknetet. Das anschließend erkaltete Material wurde dann in einer beheizten Presse (Fa. Weber, Typ PW-20) bei 250°C 7 min. lang aufgeschmolzen und dann mit einem Druck von 200 kN zu kleinen Platten (90 mm x 60 mm x 2 mm) verpresst. Man erhielt auf diese  
25       Weise Polycarbonatplatten, die 0,5 Gew% Kompositpartikel bestehend aus ca. 20 Gew% Hämatit und ca. 80 Gew% Siliziumoxid enthielten. Dieses Verhältnis der Anteile Hämatit und Siliziumoxid ist gemäß der in der Beschreibung angegebenen Beziehung  $C_{vol} \approx (N_{ma} - N_{tr}) / (N_{pi} - N_{tr})$  für die Einarbeitung in Polycarbonat optimiert. Diese Probe wird im folgenden als Probe (a) bezeichnet.

30

Zur Beurteilung der Farbe und Transparenz wurde der Farbwert (nach CIELAB mit Lichtart D65, 10°-Beobachter) und die Trübung (Haze nach ASTM D 1003) der Po-

lycarbonatplatte gemessen. Es ergab sich ein Haze-Wert von 9 %. Der Farbwert beträgt:  $L^* = 56,2$ ;  $a^* = 28,7$ ;  $b^* = 63,3$ .

Zum Vergleich wurde analog zu Beispiel 2 Kompositpartikel hergestellt, bei denen die Gewichtsverhältnisse zwischen Hämatit und Siliziumoxid (b) ca. 50 Gew% / 50 Gew%, (c) ca. 33 Gew% / 67 Gew % und (d) ca. 10 Gew% / 90 Gew % betragen. Anschließend wurden diese Kompositpartikel nach der in diesem Beispiel oben angegebenen Methode in Polycarbonat eingearbeitet. Um sicherzustellen, dass der farbgebende Hämatitgehalt in der Polycarbonatprobe in jeweils ähnlicher Menge enthalten ist, betrug der Gehalt an Trägerpigment im Polycarbonat (b) ca. 0,2 Gew%, (c) ca. 0,3 Gew% und (d) ca. 1 Gew%.

Es ergeben sich für Farbwert (nach CIELAB mit Lichtart D65, 10°-Beobachter, Perkin Elmer, Lambda 900) und die Trübung (Haze nach ASTM D 1003) der Polycarbonatplatte folgende Ergebnisse:

Probe	Anteil Hämatit in Trägerpigment (%)	Trägerpigment in Polycarbonat (Gew%)	Haze (%)	$L^*$	$a^*$	$b^*$
a	20	0,5	9	62,2	25,2	56,1
b	50	0,2	70	65,9	19,0	44,9
c	33	0,3	43	65,6	21,9	49,9
d	10	1,0	73	57,0	28,7	63,3

Aus dieser Tabelle geht hervor, dass die Streuwirkung der Probe (a) am geringsten ist, in der das relative Verhältnis von Hämatit und Siliziumoxid in den Kompositpartikeln für das Matrixmaterial Polycarbonat gemäß der obigen mathematischen Beziehung optimal ist.

### Beispiel 7

Eine wässrige Dispersion von Nanopartikeln aus Zinn-dotiertem Indiumoxid (ITO), (Nanogate GmbH, Saarbrücken, DE) enthält 20 Gew-% ITO dispergiert in Ethanol.



4 g des pyrogenen Siliziumoxids Aerosil® 200 (Degussa AG, DE) wurden in 100 g Wasser dispergiert und 20 g der ITO-Dispersion bei starkem Rühren hinzugegeben. Durch Zentrifugation wurde der Feststoff getrennt und anschließend bei 80°C im Vakuumtrockenschrank innerhalb mehrerer Stunden getrocknet. Das so gewonnene ITO-Siliziumdioxid-Kompositpulver wurde dann einer Trockenmahlung ausgesetzt. Verwendet wurde die in Beispiel 3 beschriebene Mühle Pulverisette® 2 unter den dort beschriebenen Bedingungen.

Es wurde anschließend eine Kunststoffplatte hergestellt, die die auf diese Weise hergestellten Kompositpartikel enthielten. Als Kunststoff diente ein additivfreies, unstabilisiertes Polycarbonat (Makrolon® 2808 der Bayer AG, Leverkusen) mit einem mittleren Molekulargewicht von ca. 28 000 ( $M_w$  nach GPC), Lösungsviskosität:  $\eta = 1,28$  (5 g/l Methylenchlorid). 3,2 g der Kompositpartikel wurden zu 196,8 g Granulat des Polycarbonat gegeben, um eine 1,6 Gew%ige Mischung zu erhalten. Diese wurde in einen Knetter (Brabender-Knetter) gegeben und bei 230°C 10 min mit einer Drehzahl von 30 U/min geknetet. Das anschließend erkaltete Material wurde dann in einer beheizten Presse (Fa. Weber, Typ PW-20) bei 250°C 7 min. lang aufgeschmolzen und dann mit einem Druck von 200 kN zu kleinen Platten (90 mm x 60 mm x 2 mm) verpresst. Man erhielt auf diese Weise Polycarbonatplatten, die 1,6 Gew% Kompositpartikel bestehend aus ca. 50 Gew% ITO und ca. 50 Gew% Siliziumoxid enthielten. Dieses Verhältnis der Anteile Hämatit und Siliziumoxid ist gemäß der in der Beschreibung angegebenen Beziehung  $C_{vol} \approx (N_{ma} - N_{tr}) / (N_{pi} - N_{tr})$  für die Einarbeitung in Polycarbonat optimiert.

Zur Beurteilung der Transparenz und des IR-Absorptionsvermögens wurde die Transmission und die Trübung (Haze nach ASTM D 1003) der Polycarbonatplatte gemessen. Es ergab sich ein Haze-Wert von 10 %. Die Transmission der Platte ist in Abbildung 13 dargestellt. Die Transmission steigt vom UV-Bereich kommend auf über 70 % bei einer Wellenlänge von 630 nm an und fällt bei 1200 nm auf unter 3,5 % ab. Dies demonstriert die hohe Transparenz der Polycarbonatscheibe im sichtbaren Spektralbereich und das hohe Absorptionsvermögen im nahen IR-Bereich. Eine solche Scheibe eignet sich deshalb gut für einen Einsatz als Wärmeschutzscheibe.

**Beispiel 8**

2,25 g Eisen(II)oxalat-Dihydrat wurde in 29,3 g Wasser gelöst. 4g Aerosil<sup>®</sup> 200  
5 (Degussa-Hüls AG, DE) wurden vorgelegt und die Eisenoxalatlösung zugegeben.  
Der Feststoff wurde 12 h bei 100°C getrocknet und anschließend während 10 h bei  
500°C in Luft erhitzt, was zu Zersetzung des Eisenoxalats und Bildung von Eisen-  
oxidpartikeln führte. Das so gewonnene Eisenoxid-Siliziumdioxid-Kompositpulver  
wurde dann einer Trockenmahlung ausgesetzt. Verwendet wurde die in Beispiel 3  
10 beschriebene Mühle Pulverisette<sup>®</sup> 2 unter den dort beschriebenen Bedingungen.

Die Prüfung der Farbeigenschaften des Pigments erfolgte wie in Beispiel 5 beschrie-  
ben.

15 Abbildungen 14 und 15 demonstrieren die vorteilhaften Eigenschaften des oben be-  
schriebenen Lacks auf Basis der erfindungsgemäßen Kompositpartikel. Die Abbil-  
dungen zeigen die diffuse Reflexion der Lackaufstriche auf der schwarzen und wei-  
ßen Unterlage als Funktion der Wellenlänge.

20 Die Reflexion durch diesen Lack auf der schwarzen Unterlage (Abb. 14) zeigt eine  
nur leichte Abhängigkeit von der Wellenlänge und liegt bei unter 14 % im Bereich  
zwischen 400 nm und 800 nm. Auf der weißen Unterlage (Abb. 15) steigt die Refle-  
xion von unter 2 % bei einer Wellenlänge von 400 nm auf über 75 % bei 720 nm.  
Dies zeigt das geringe Streu- und hohe Absorptionsvermögen des transparenten  
25 Lacks basierend auf dem geträgerten Eisenoxidpigment.

**Beispiel 9**

30 Zum Vergleich mit den über Mischung von Dispersionen hergestellten Komposits  
oder dem durch Zersetzung von Eisenoxalat unter der Anwesenheit von Siliziumdi-  
oxidpartikeln hergestellten System wurde über Sol-Gel-Methoden ein Eisenoxid-

/Siliziumdioxidhaltiger Feststoff hergestellt, bei dessen Synthese beide Substanzen durch Reaktion aus Vorläufern entstehen.

Die Methode zur Herstellung wird in der Literatur beschrieben (G. Concas, G. Ennas, D. Gatteschi, A. Musinu, G. Piccaluga, C. Sangregorio, G. Spano, J. L. Stanger, D. Zedda, Chem. Mater. 1998, 10, 495). 5,7 g Eisennitrat Nonahydrat wurde in 18,4 g Wasser gelöst. 20,8 g Tetraethoxysilan (TEOS) wurde in 17,7 g Ethanol gelöst. Die Eisennitratlösung wurde vorgelegt und die TEOS-Lösung unter Rühren hinzugegeben. Nach einer Stunde Rühren lag der pH-Wert bei 0,9. Das transparente, gelbe Sol wurde in einen Kunststoffbecher eingegossen und 9 Tage an der Luft gelagert. Das so gebildete, feste Gel wurde dann nacheinander zwei Tage bei 60°C, zwei Tage bei 80°C und anschließend zwei Tage bei 100°C getrocknet. Danach wurde die Probe über Nacht bei 800°C kalziniert (an Luft getempert).

Das so gewonnene Eisenoxid-Siliziumdioxid-Komposit wurde dann einer Trockenmahlung ausgesetzt. Verwendet wurde die in Beispiel 3 beschriebene Puerisette® 2 unter den dort beschriebenen Bedingungen. Die Mahldauer betrug auch hier 30 Minuten.

Die Prüfung der Farbeigenschaften der Kompositpartikel erfolgte, wie in Beispiel 3 beschrieben wurde.

Abbildungen 16 und 17 demonstrieren die vorteilhaften Eigenschaften des oben beschriebenen Lacks auf Basis der erfindungsgemäßen Kompositpartikel. Die Abbildungen zeigen die diffuse Reflexion der Lackaufstriche auf der schwarzen und weißen Unterlage als Funktion der Wellenlänge.

Die Reflexion durch diesen Lack auf der schwarzen Unterlage (Abb. 16) ist nahezu unabhängig von der Wellenlänge und liegt bei unter 2,5 % im Bereich zwischen 400 nm und 800 nm. Auf der weißen Unterlage (Abb. 17) steigt die Reflexion von unter 10 % bei einer Wellenlänge von 400 nm auf über 90 % bei 800 nm. Dies zeigt das geringe Streu- und hohe Absorptionsvermögen des hochtransparenten Lacks basierend auf den Kompositpartikeln, die geträgertes Eisenoxidpigment enthalten.

**Vergleichsbeispiel:**

- 5 Zur Demonstration der Wirksamkeit der erfindungsgemäßen Kompositpartikel wurde analog zu Beispiel 1 und 2 ein Lack auf Basis des Eisenoxidpigments hergestellt, allerdings ohne dass die Pigmentpartikel auf Trägerpartikel aufgebracht wurden.

Die Herstellung der Eisenoxiddispersion erfolgte wie in Beispiel 1 beschrieben.

10

Durch diese Einarbeitung des nicht geträgerten Pigments in den Lack erhält man eine trübe Schicht und einen stumpfen Farbton. In Abbildungen 18 und 19 wird die Reflexion einer solchen Lackschicht auf schwarzem bzw. weißem Untergrund gezeigt. Diese zum Vergleich dargestellten Messkurven zeigen eine höhere Reflexion des  
15 Lacks auf der schwarzen Unterlage (Abb. 18), die durch die erhöhte Streuwirkung der agglomerierten Pigmente verursacht wird. Dagegen fällt die Reflexion des Lacks von der weißen Unterlage deutlich geringer aus, gleichbedeutend mit einem stumpferen Farbton (Abb. 19). Die Messkurven belegen den deutlichen Vorteil bezüglich der Farbeigenschaften für den Lack, der die erfindungsgemäßen Kompositpartikel ent-  
20 hält. In der folgenden Tabelle werden die CIELAB-Werte, die mit dem Farbmessgerät Lambda 900 der Fa. Perkin Elmer gemessen wurden, im Vergleich dargestellt.

CIELAB-Parameter	nicht geträgertes Eisenoxid-Hämatit	Eisenoxid-Hämatit geträgert auf Aerosil® 200	Eisenoxid-Hämatit Geträgert auf Levasil® 300/30
L*	50	65	58
a*	37	38	39
b*	53	72	76
x	0,54	0,55	0,56
y	0,39	0,41	0,42

25

**Patentansprüche:**

- 5        1.    Kompositpartikel, die anorganische und/oder organische Pigmentteilchen einer Primärteilchengröße von durchschnittlich 1 nm bis 100 nm, bevorzugt zwischen 1 nm und 50 nm, enthalten, die auf festen anorganischen oder organischen farblosen Trägerpartikeln einer Primärpartikelgröße von durchschnittlich 1 nm bis 200 nm haften, dadurch gekennzeichnet, dass die Pigmentprimärteilchen im wesentlichen nicht mit anderen Pigmentteilchen agglomeriert sind und im wesentlichen einen bestimmten Mindestabstand zueinander haben, wobei dieser Abstand in der Regel mindestens ein Viertel des Partikeldurchmessers betragen soll.
- 10
- 15        2.    Kompositpartikel, die anorganische und/oder organische Pigmentteilchen einer Primärteilchengröße von durchschnittlich 1 nm bis 100 nm, bevorzugt zwischen 1 nm und 50 nm, enthalten, die mit einer partikulären oder festen, anorganischen oder organischen Schicht umhüllt sind, wobei die Schichtdicke der Hülle in der Regel mindestens ein Achtel des Pigmentprimärpartikeldurchmessers beträgt.
- 20
- 25        3.    Kompositpartikel, die Agglomerate von anorganischen und/oder organischen Pigmentteilchen mit einer Primärteilchengröße von durchschnittlich 1 nm bis 100 nm, bevorzugt zwischen 1 nm und 50 nm, enthalten, wobei diese Agglomerate auf festen anorganischen oder organischen farblosen Trägerpartikeln einer Primärpartikelgröße von durchschnittlich 1 nm bis 200 nm haften, dadurch gekennzeichnet, dass die Agglomerate der Pigmentteilchen untereinander im wesentlichen kleiner als 100 nm sind, vorzugsweise kleiner als 50 nm, und in der Regel auf einem bestimmten Mindestabstand zueinander stehen, wobei dieser in der Regel ein Viertel des Agglomeratdurchmessers beträgt.
- 30

4. Kompositpartikel, die Agglomerate aus anorganischen und/oder organischen Pigmentteilchen einer Primärteilchengröße von durchschnittlich 1 nm bis 100 nm, bevorzugt zwischen 1 nm und 50 nm, enthalten, wobei diese Agglomerate im Durchschnitt kleiner als 100 nm und mit einer partikulären oder festen, anorganischen oder organischen Schicht umhüllt sind, die in der Regel eine Gesamtschichtdicke von mindestens ein Achtel des Agglomeratdurchmessers aufweist.
5. Kompositmaterial, dadurch gekennzeichnet, dass es Kombinationen von Kompositpartikeln gemäß Ansprüchen 1 bis 4 aus verschiedenen anorganischen und organischen Typen von Pigmentteilchen mit einer Primärpartikelgröße von durchschnittlich 1 nm bis 100 nm enthält.
6. Kompositmaterial, dadurch gekennzeichnet, dass es Kombinationen von Kompositpartikeln gemäß Ansprüchen 1 und 3 aus verschiedenen anorganischen oder organischen, farblosen Typen von Trägerpartikelmaterialien mit einer Primärpartikelgröße von durchschnittlich 1 nm bis 200 nm enthält.
7. Kompositmaterial, dadurch gekennzeichnet, dass es Kombinationen von Kompositpartikeln gemäß Ansprüchen 2 und 4 aus verschiedenen anorganischen oder organischen, farblosen Materialien für die Umhüllungsteilchen enthält.
8. Kompositmaterial gemäß Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass es anorganische Pigmente enthält aus der Gruppe der Oxide, Nitride, Phosphide und Sulfide von Metallen und Halbleitern, Aluminaten, Eisenoxiden und -oxidhydroxiden, Chromoxiden, Cadmiumsulfid, Cadmiumselenid, Cadmiumsulfoselenid, Bismutvanadat, Chromatpigmenten, Ultramarinpigmenten, Eisenblaupigmenten und Mischphasenpigmenten.

- 5
9. Kompositmaterial gemäß Ansprüchen 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass es Primärteilchen enthält, die Infrarotstrahlung aus dem nahen bzw. solaren Infrarotbereich absorbiert.
- 10
10. Kompositmaterial gemäß Ansprüchen 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass es anorganische Pigmente enthält aus der Gruppe der dotierten Materialien.
- 15
11. Kompositmaterial gemäß Ansprüchen 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, dass die Träger- oder Umhüllungsmaterialien einen im sichtbaren Spektralbereich reellen Brechungsindex zwischen 1,3 und 1,9 besitzen.
- 20
12. Verwendung von dem Kompositmaterial gemäß Ansprüchen 1 bis 10 zum Zweck der transparenten Farbgebung oder Lichtabsorption, dadurch gekennzeichnet, dass die Matrix, in die das Kompositmaterial eingebracht wird, ein Brechungsindex besitzt, das um weniger als 0,3 Einheiten von dem des Kompositmaterials abweicht.
- 25
13. Oberflächenbeschichtungen enthaltend Kompositmaterial gemäß Ansprüchen 1 bis 11.
- 30
14. Kunststoffe enthaltend Kompositmaterial gemäß Ansprüchen 1 bis 11.
15. Mit Beschichtungen gemäß Anspruch 13 beschichtete Substrate.

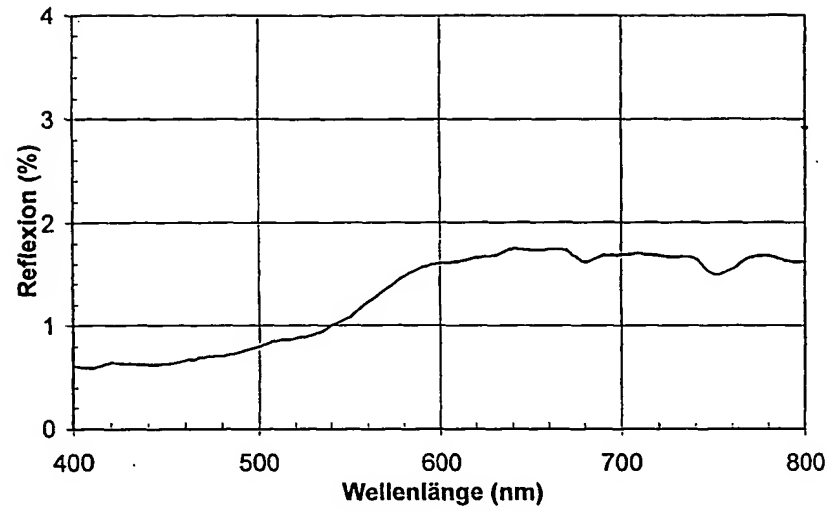


Abbildung 1

5

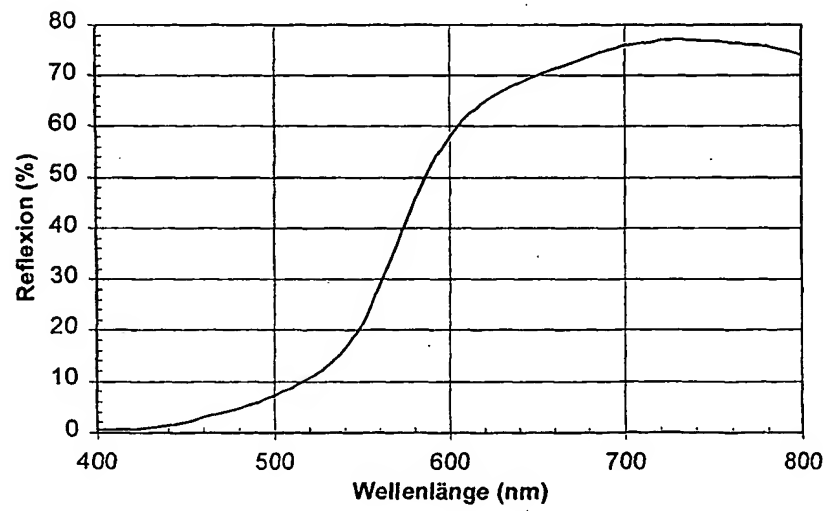


Abbildung 2



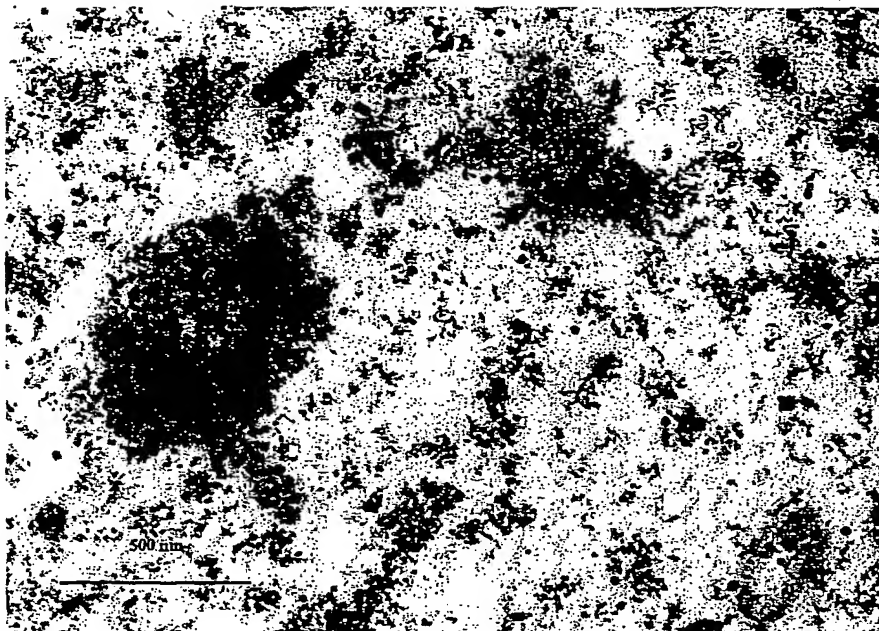
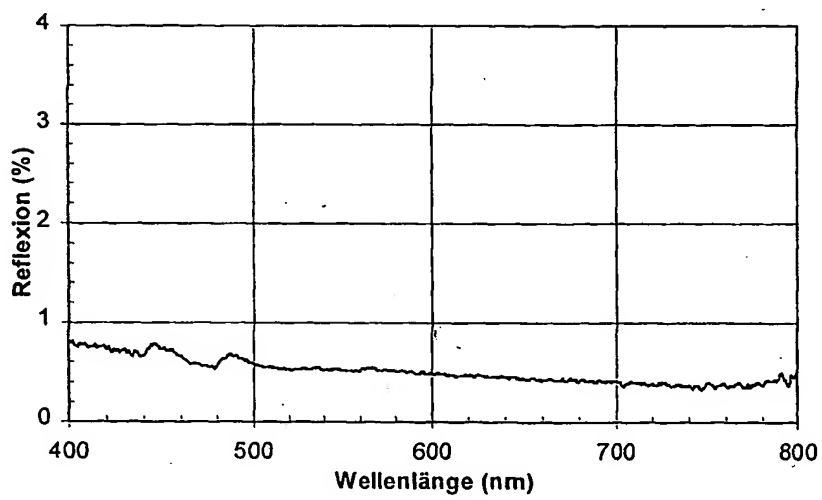


Abbildung 3



5      Abbildung 4

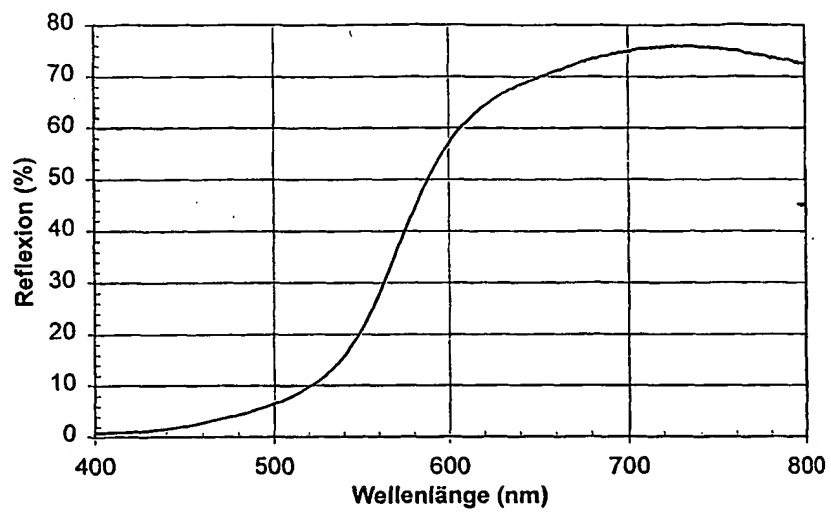


Abbildung 5

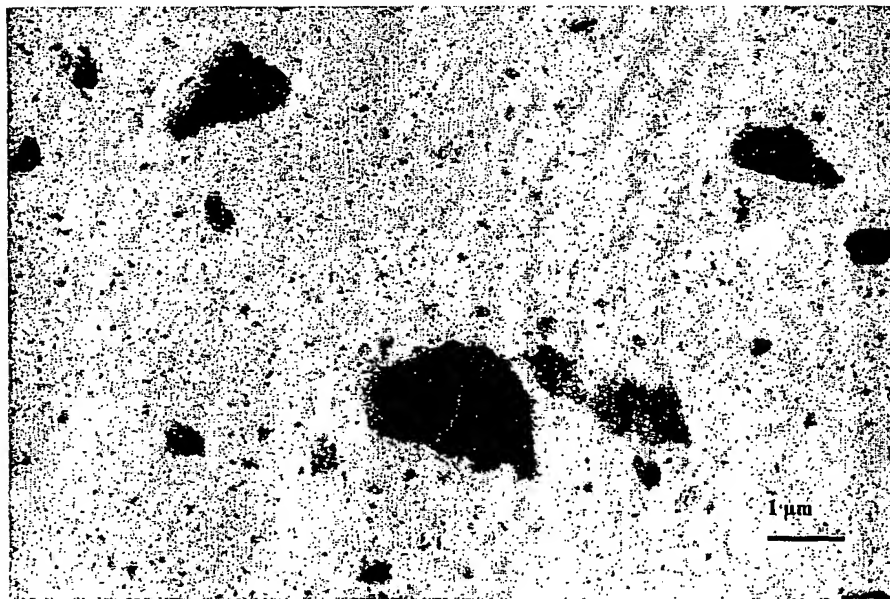


Abbildung 6

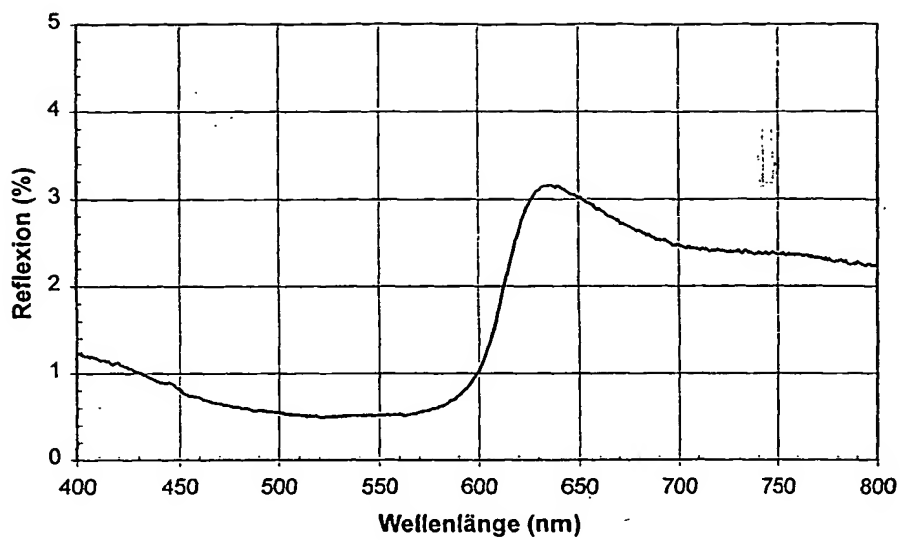


Abbildung 7

5

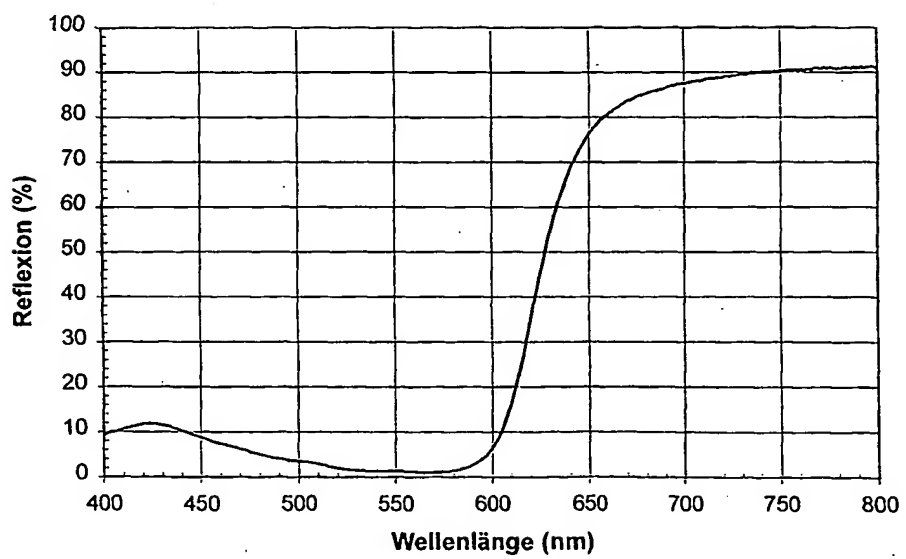


Abbildung 8

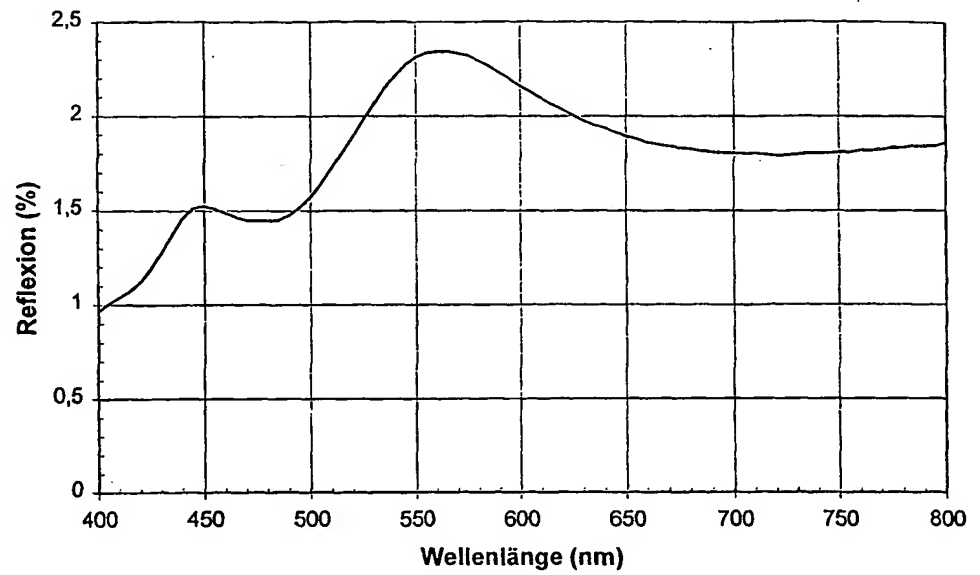
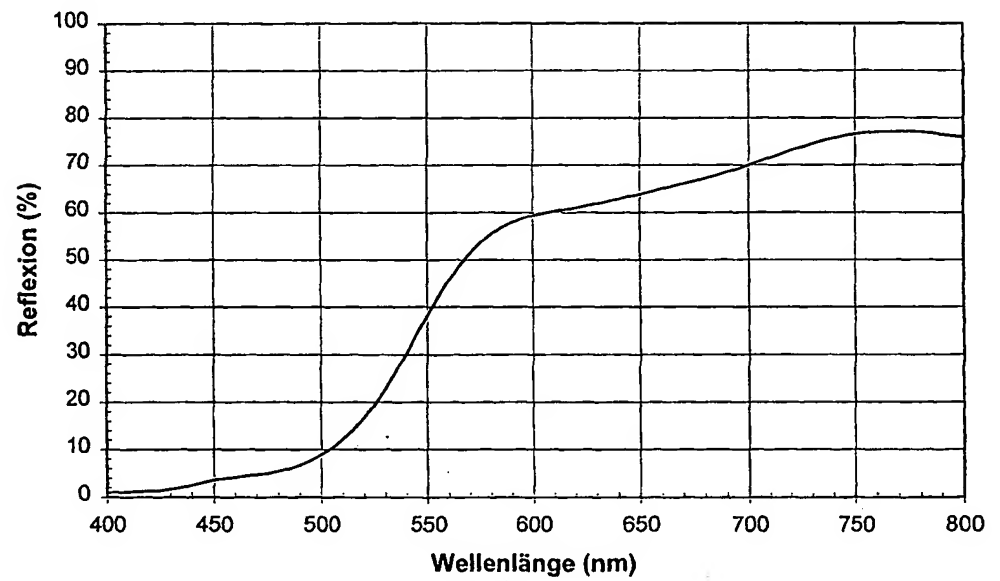


Abbildung 9



5      Abbildung 10

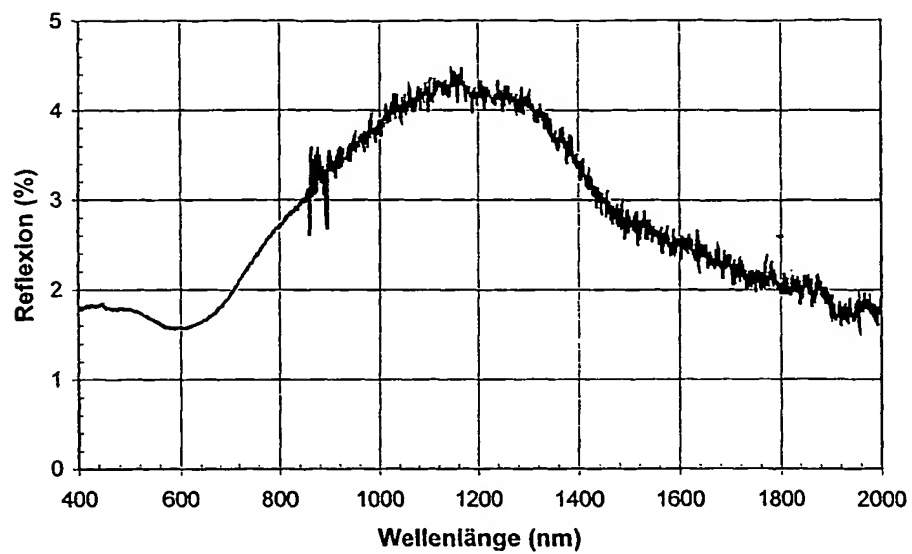
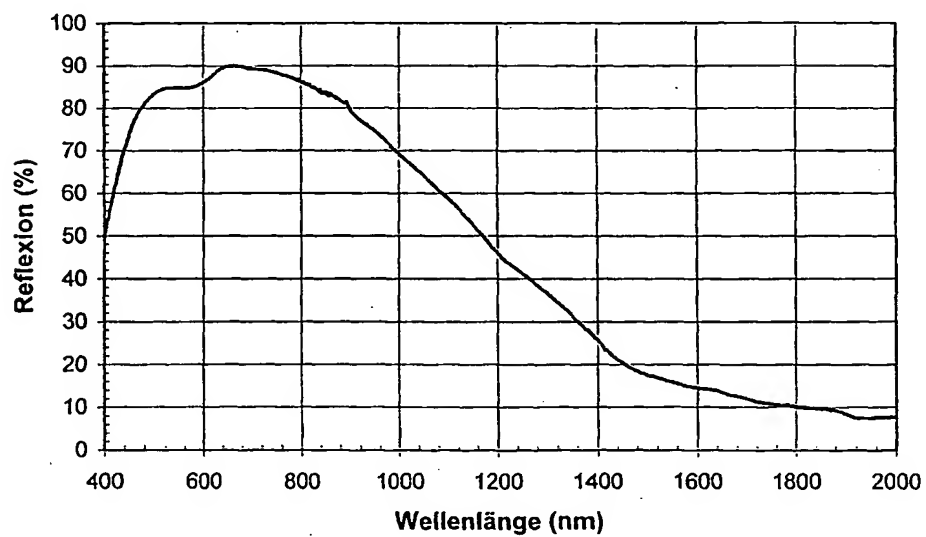


Abbildung 11



5      Abbildung 12

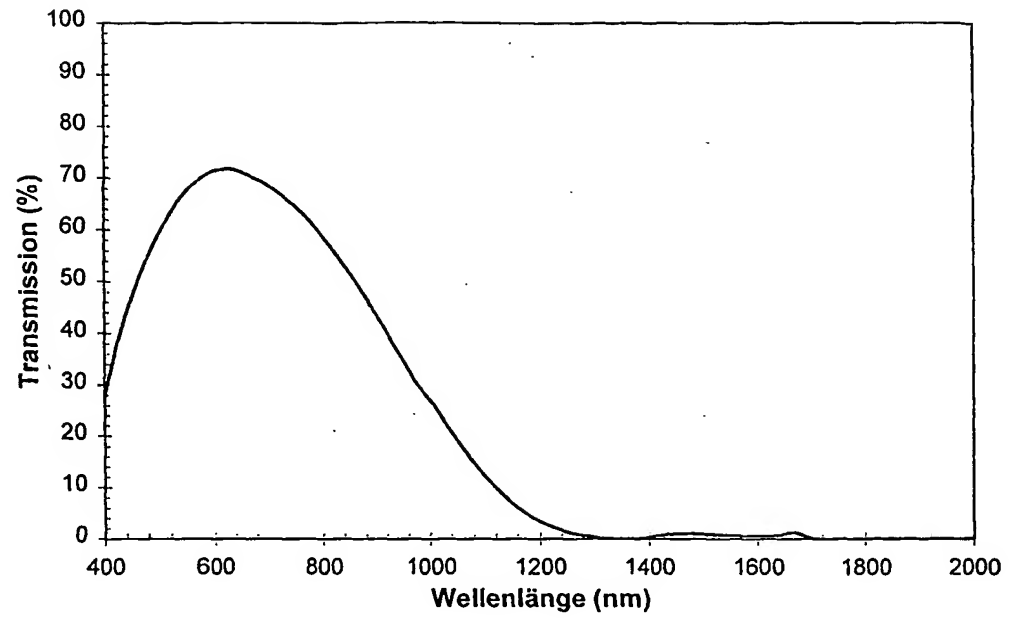


Abbildung 13

5

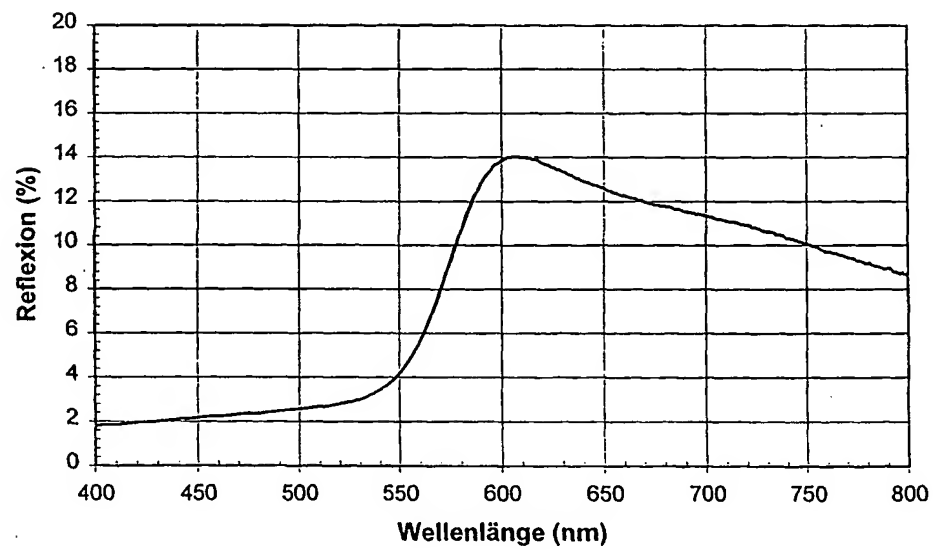


Abbildung 14

10

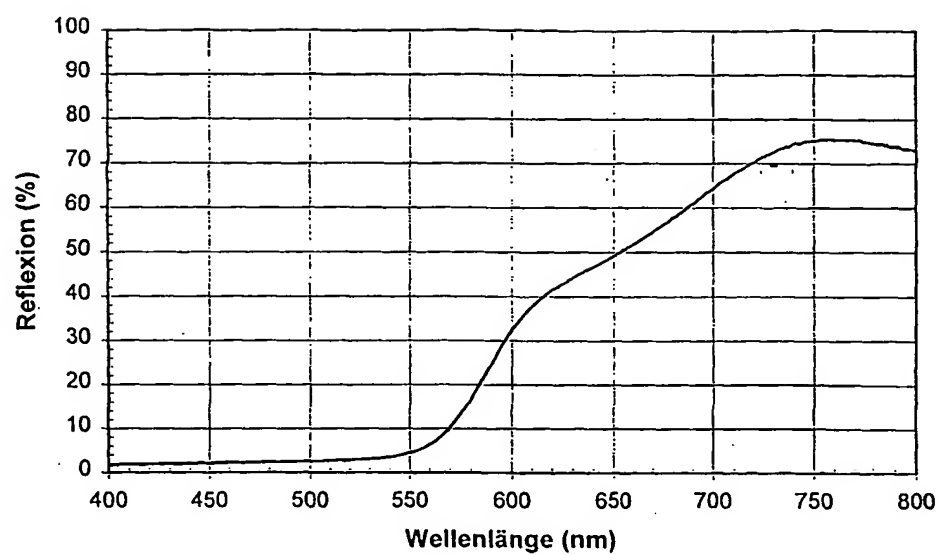


Abbildung 15

5

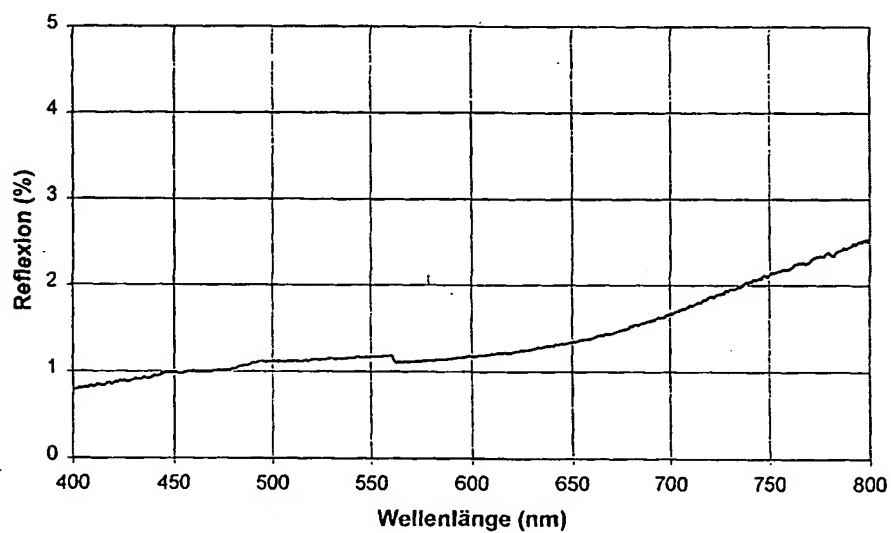


Abbildung 16

10

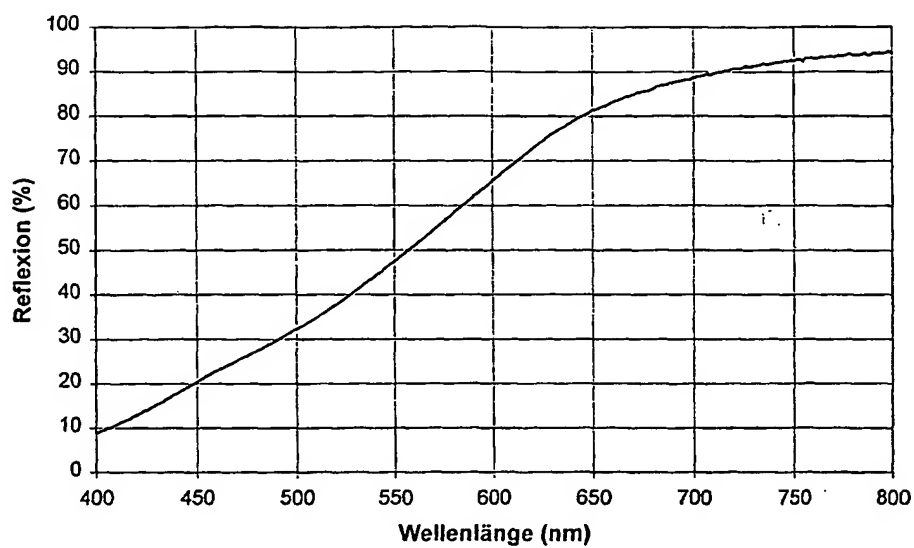


Abbildung 17.

5

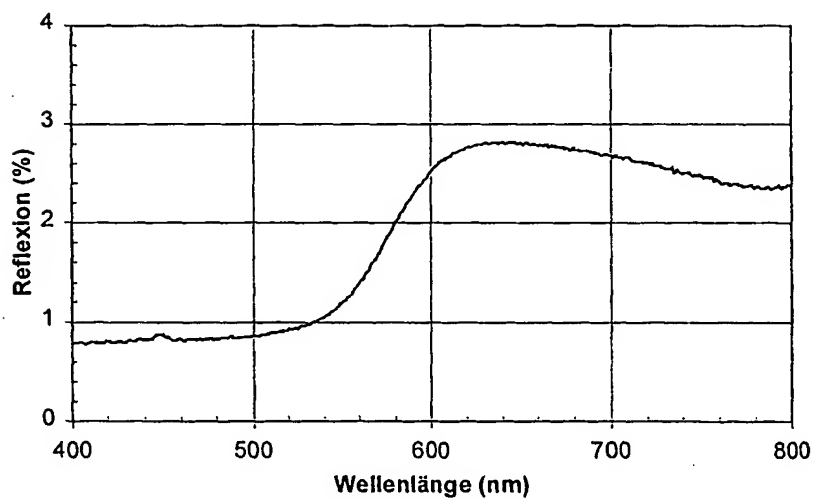


Abbildung 18



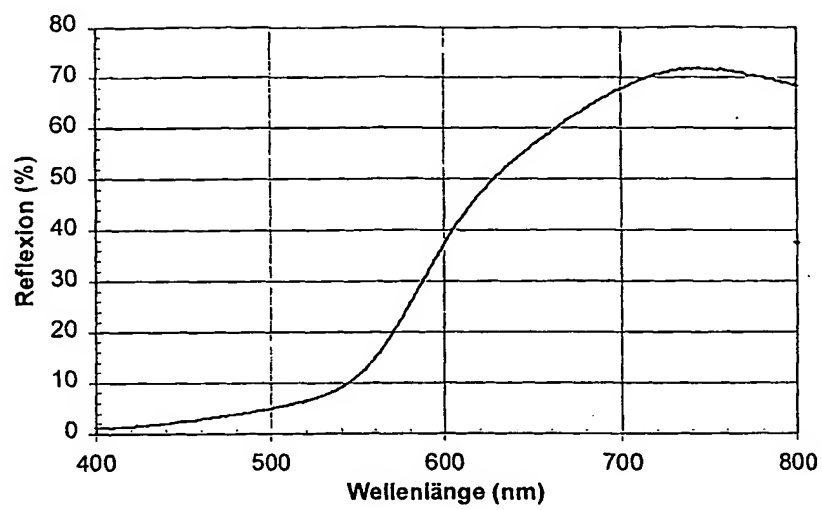


Abbildung 19

Internal Application No  
PC 17 EP 01/11127

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER  
IPC 7 C09C1/24 C09C1/30

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

**B. FIELDS SEARCHED**

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 C09C

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the International search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	DE 195 20 964 A (INSTITUT FÜR NEUE MATERIALIEN) 12 December 1996 (1996-12-12) column 2, line 37 - line 62; claims 1-6 ---	2,4,6,8, 9
X	US 2 913 419 A (G B ALEXANDER) 17 November 1959 (1959-11-17) claims 1-3; figures 1-3; examples 1-20 ---	2,4,8,10
X	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 006, no. 128, 14 July 1982 (1982-07-14) & JP 57 056904 A (TOSHIBA), 5 April 1982 (1982-04-05) abstract --- -/--	2,4,8

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

\* Special categories of cited documents :

- \*A\* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- \*E\* earlier document but published on or after the international filing date
- \*L\* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- \*O\* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- \*P\* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- "Z" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

17 January 2002

Date of mailing of the international search report

30/01/2002

Name and mailing address of the ISA  
European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Vanhecke, H

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No.  
PCT/JP 01/11127

## C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	DE 196 14 136 A (INSTITUT FÜR NEUE MATERIALIEN) 16 October 1997 (1997-10-16) column 2, line 3 -column 3, line 10; claims 13,14	2,10
A	US 6 024 789 A (W S V KWAN) 15 February 2000 (2000-02-15) claim 1	2,4
A	EP 0 704 500 A (BAYER) 3 April 1996 (1996-04-03) claim 4	2,4
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 014, no. 134, 14 March 1990 (1990-03-14) & JP 02 008260 A (NIPPON SHEET), 11 January 1990 (1990-01-11) abstract	1,3
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 198810 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class G01, AN 1988-067083 XP002187612 & JP 63 020367 A (UBE IND), 28 January 1988 (1988-01-28) abstract	1,3
A	US 5 354 374 A (C PRENGEL) 11 October 1994 (1994-10-11) claims 1-16	1,3,10
A	EP 0 609 533 A (DEGUSSA) 10 August 1994 (1994-08-10) claim 5	1,3

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1992)

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No.

PCT/EP 01/11127

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
DE 19520964	A	12-12-1996	DE 19520964 A1	12-12-1996
			AT 179200 T	15-05-1999
			AU 5818296 A	09-01-1997
			CZ 9700404 A3	16-07-1997
			DE 59601722 D1	27-05-1999
			DK 830429 T3	31-05-1999
			WO 9641840 A1	27-12-1996
			EP 0830429 A1	25-03-1998
			EP 0777633 A1	11-06-1997
			ES 2130829 T3	01-07-1999
			WO 9641773 A1	27-12-1996
			JP 11507412 T	29-06-1999
			JP 10504013 T	14-04-1998
			PL 318504 A1	23-06-1997
			US 6136083 A	24-10-2000
US 2913419	A	17-11-1959	NONE	
JP 57056904	A	05-04-1982	NONE	
DE 19614136	A	16-10-1997	DE 19614136 A1	16-10-1997
			AT 194374 T	15-07-2000
			AU 2637597 A	29-10-1997
			CA 2249609 A1	16-10-1997
			CN 1214716 A	21-04-1999
			DE 59701970 D1	10-08-2000
			WO 9738058 A1	16-10-1997
			EP 0892834 A1	27-01-1999
			ES 2148964 T3	16-10-2000
			JP 2000509005 T	18-07-2000
			US 6183658 B1	06-02-2001
US 6024789	A	15-02-2000	NONE	
EP 704500	A	03-04-1996	DE 4434972 A1	04-04-1996
			DE 59507379 D1	13-01-2000
			DK 704500 T3	22-05-2000
			EP 0704500 A1	03-04-1996
JP 02008260	A	11-01-1990	NONE	
JP 63020367	A	28-01-1988	JP 1740770 C	15-03-1993
			JP 4028031 B	13-05-1992
US 5354374	A	11-10-1994	DE 4137764 A1	19-05-1993
EP 609533	A	10-08-1994	DE 4302896 A1	04-08-1994
			AU 673215 B2	31-10-1996
			AU 5483394 A	04-08-1994
			DE 59301962 D1	25-04-1996
			EP 0609533 A1	10-08-1994
			JP 2749508 B2	13-05-1998
			JP 6279026 A	04-10-1994

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Int. nales Aktenzeichen  
PL 11/P 01/11127

<b>A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES</b> IPK 7 C09C1/24 C09C1/30		
Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK		
<b>B. RECHERCHIERTE GEBIETE</b> Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) IPK 7 C09C		
Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen		
Während der Internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe) EPO-Internal, WPI Data, PAJ		
<b>C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN</b>		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	DE 195 20 964 A (INSTITUT FÜR NEUE MATERIALIEN) 12. Dezember 1996 (1996-12-12) Spalte 2, Zeile 37 - Zeile 62; Ansprüche 1-6	2, 4, 6, 8, 9
X	US 2 913 419 A (G B ALEXANDER) 17. November 1959 (1959-11-17) Ansprüche 1-3; Abbildungen 1-3; Beispiele 1-20	2, 4, 8, 10
X	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 006, no. 128, 14. Juli 1982 (1982-07-14) & JP 57 056904 A (TOSHIBA), 5. April 1982 (1982-04-05) Zusammenfassung	2, 4, 8
-/-		
<input checked="" type="checkbox"/> Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen <input checked="" type="checkbox"/> Siehe Anhang Patentfamilie		
* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : *A* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist *E* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist *L* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) *O* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht *P* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist *T* Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist *X* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden *Y* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist *Z* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist		
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche 17. Januar 2002		Absendedatum des internationalen Recherchenberichts 30/01/2002
Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016		Bevollmächtigter Bediensteter Vanhecke, H

Formblatt PCT/ISA/210 (Blatt 2) (Juli 1992)

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 01/11127

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	DE 196 14 136 A (INSTITUT FÜR NEUE MATERIALIEN) 16. Oktober 1997 (1997-10-16) Spalte 2, Zeile 3 -Spalte 3, Zeile 10; Ansprüche 13,14 ----	2,10
A	US 6 024 789 A (W S V KWAN) 15. Februar 2000 (2000-02-15) Anspruch 1 ----	2,4
A	EP 0 704 500 A (BAYER) 3. April 1996 (1996-04-03) Anspruch 4 ----	2,4
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 014, no. 134, 14. März 1990 (1990-03-14) & JP 02 008260 A (NIPPON SHEET), 11. Januar 1990 (1990-01-11) Zusammenfassung ----	1,3
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 198810 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class G01, AN 1988-067083 XP002187612 & JP 63 020367 A (UBE IND), 28. Januar 1988 (1988-01-28) Zusammenfassung ----	1,3
A	US 5 354 374 A (C PRENGEL) 11. Oktober 1994 (1994-10-11) Ansprüche 1-16 ----	1,3,10
A	EP 0 609 533 A (DEGUSSA) 10. August 1994 (1994-08-10) Anspruch 5 -----	1,3

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichung

die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PL/EP 01/11127

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
DE 19520964 A	12-12-1996	DE 19520964 A1	12-12-1996
		AT 179200 T	15-05-1999
		AU 5818296 A	09-01-1997
		CZ 9700404 A3	16-07-1997
		DE 59601722 D1	27-05-1999
		DK 830429 T3	31-05-1999
		WO 9641840 A1	27-12-1996
		EP 0830429 A1	25-03-1998
		EP 0777633 A1	11-06-1997
		ES 2130829 T3	01-07-1999
		WO 9641773 A1	27-12-1996
		JP 11507412 T	29-06-1999
		JP 10504013 T	14-04-1998
		PL 318504 A1	23-06-1997
		US 6136083 A	24-10-2000
US 2913419 A	17-11-1959	KEINE	
JP 57056904 A	05-04-1982	KEINE	
DE 19614136 A	16-10-1997	DE 19614136 A1	16-10-1997
		AT 194374 T	15-07-2000
		AU 2637597 A	29-10-1997
		CA 2249609 A1	16-10-1997
		CN 1214716 A	21-04-1999
		DE 59701970 D1	10-08-2000
		WO 9738058 A1	16-10-1997
		EP 0892834 A1	27-01-1999
		ES 2148964 T3	16-10-2000
		JP 2000509005 T	18-07-2000
		US 6183658 B1	06-02-2001
US 6024789 A	15-02-2000	KEINE	
EP 704500 A	03-04-1996	DE 4434972 A1	04-04-1996
		DE 59507379 D1	13-01-2000
		DK 704500 T3	22-05-2000
		EP 0704500 A1	03-04-1996
JP 02008260 A	11-01-1990	KEINE	
JP 63020367 A	28-01-1988	JP 1740770 C	15-03-1993
		JP 4028031 B	13-05-1992
US 5354374 A	11-10-1994	DE 4137764 A1	19-05-1993
EP 609533 A	10-08-1994	DE 4302896 A1	04-08-1994
		AU 673215 B2	31-10-1996
		AU 5483394 A	04-08-1994
		DE 59301962 D1	25-04-1996
		EP 0609533 A1	10-08-1994
		JP 2749508 B2	13-05-1998
		JP 6279026 A	04-10-1994

**THIS PAGE BLANK (USPTO)**